Charle de Gérai.

إعداد: أ.فهد عبدالله البابطين أ.الجوهرة إبراهيم الشمري



سلسلة فهد التعليمية ...



المساعد في اختبارات التحصيل «بنين – بنات»

للأقسام العلمية

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>



الجبر

المنطق الرياضي

- تكون العبارة المركبة ٩ ٨ ب صائبة في حالة واحدة فقط وهي الحالة التي تكون فيها العبارة ٩
 والعبارة ب صائبتين في وقت واحد.
- تكون العبارة المركبة Р ب خاطئة في وحالة واحدة فقط وهي الحالة التي تكون فيها العبارة Р
 والعبارة ب خاطئتين في وقت واحد
 - ~ ^ P ~ ≡ (+ ∨ P) ~ ايضاً ~ (P ∨ ب) = ~ ^ P ~ المجموعات
 - (1:9 € m A 9 € m A 9 € m)
 - (m) o = { 9:9 € m > 9 € o
 - { ~ + P ~ ~ = P:P} = ~ · · ·
 - س َ = { ٩ : ٩ € ش ٨ ٩ ﴿ س } حيث ش هي المجموعة الشاملة
- (س ل ص) = س ا ص ، (س ١ ص) = س َل ص ورجان)

🍏 مثال

الحل:



التطبیق انحصل للتطبیقین: $\sqrt{1}$: $\sqrt{$

🐑 مثال

الحل:

 $1 = \pi \times 1 + \pi = 0$ عوضنا في القاعدة عن $\pi = 1 \times \pi = 1$

۲- (۱) نساوي القاعدة بـ ۱ ونحل المعادلة ۲ س + ۳ = ۱ ۲ س = -۲ س = -۱ س = -۱
 ۲- (۱) نساوي القاعدة بـ ۱ ونحل المعادلة ۲ س + ۳ = ۱ ۲ س = -۱

المعادلة من الدرجة الثانية في مجهول واحد م س +ب س+ج = . حيث الج.

- موجب المعادلة لها جذران حقيقيان مختلفان

• مميز المعادلة ز = ب ^٢ - ٤ ج ج صفر المعادلة لهاجذران حقيقيان متساويان كل منهما = ^{- ب} P ۲ ج ميز المعادلة ليس لها جذور حقيقية

تكوين المعادلة من الدرجة الثانية إذا علم جذراها س - (مجموع الجذرين) س + (حاصل ضرب الجذرين) = •

🧰 صئال (1) أوجد المعادلة من الدرجة الثانية والتي جذراها ٣ ، ٤

الحل:

أوجد عدد جذور المعادلة س ۖ – س – ا = ٠

الحل:

. . عدد الجذور جذران حقيقيان مختلفان

الأسس

$$^{\circ}$$
 ($^{\circ}$) $^{\circ}$ اي عدد عليه أس وفوق الأس أس آخر نكتب الأساس ونضرب الاثنين $^{\circ}$

(بحيث لا ينعدم أي مقدار يقع بالمقام كما لا ينعدم أي مقدار مرفوع إلى الأس صفر)

الحـل:

$$Y^{-1} = \frac{1}{Y} = Y^{-1}$$
 (••• الأساس = الأساس .•• الأس = الأس

🔮 مثال (۲)

حل المعادلة ٣٠-١ = ١

الحل:

٣ - ٢ - ٣ (أولاً نجعل ١ هو الأساس الأيمن بأس صفر ثم نطبق القاعدة في مثال (١)

س - ۲ = ٠

الجذور

- YXPV°=YV°XPV°
- c/9' = 9'
 - | P | = TPV .
 - ۰ ۲۴ + ۲۰ + ۲۰ ۰

ن ۱۲ = ۱۹ (۱۶ > ، ، ب ≥ ۰ في حالة ن زوجياً)

٧٩ ± ٧٧ = ١٩ + ب + ٢٧٩ × ب (طريقة أبي كامل المصري)

اللوغاريتمات

- ٥ لوم ١ = ١
- الوم ١= صفر

لو م (أي عدد أصغر من أو يساوي صفر)غير معروف

- لوم (ب× ج)= لوم ب + لوم ج
- ه لوم (ب) = لوم ب لوم ج
 - ه لوم ب ن= ن لوم ب
- اذا كان لو م ب = لو م ج فإن ب = ج
- تسمى اللوغاريتمات التي أساسها ١٠ اللوغاريتمات العشرية أو اللوغاريتمات المعتادة

۰ لو۱۰ = ۱ لو۱۰۰ = ۲ لو۱۰۰ = ۳

• لو١٠٠ = -١ لو١٠٠٠ = -٢ لو١٠٠٠ = ٣٠

العدد البياني إذا كان س = ب× ، ١° ن ∈ ص ، ١ < ب < ١٠

قان لوس = لوب + ن يسمى ن العدد البياني

(۱) مثال (۱)

إذا كان لو ٢ = ٢٠٠١، ، لو٣ = ٧٧٤، ، اوجد لو٦، لو٨

الحل:

$$l_{q} r = l_{q}(Y \times Y) = l_{q} Y + l_{q} Y = 0, T \cdot Y \cdot Y + 0, T \cdot Y = 0, T \cdot Y \cdot Y = 0, T \cdot Y =$$

(۲) مثال (۲)

طبق طريقة أبي كامل المصري لإيجاد ناتج جمع ٢٧٠ + ٢٧

الحل:

(۳) مثال (۳)

اوجد ناتج المعام

الحل:

$$\Upsilon = \Upsilon = \frac{1}{2}(\Upsilon \Upsilon) = \frac{1}{2}(\Upsilon \Upsilon) = \overline{\Upsilon} = \Upsilon \Upsilon = \Upsilon \Upsilon$$

🍅 مثال (٤)

 $au = \Lambda$ حل المعادلة au

الحل:

نوجد الصورة الأسية $m^{2} = \Lambda$ (الجذر التكعيبي)

(٥) مثال (٥)

الحل:
$$\frac{y^{6-1}[y+1]}{y^{6-1}[y-1]} = \frac{x^{6-1} \times x}{y^{6-1} \times y} = x$$
 (احذن المشترك بأصغر أس)

س = ۲

🔮 مثال (٦)

الحل:

$$(\sqrt{0})^m = 0$$
 المصورة الأسية $\sqrt{0}$ $\sqrt{0}$

الزمرة

- يسمى النظام (سم ، ¥) زمرة إذا كان يحقق الأربعة شروط
- (١) مغلقاً (٢) تجميعياً (٣) به عنصراً محايداً (٤) لكل عنصر نظير
 - العنصر المحايد في النظام (صمن ، ⊕) هو الصفر
- صبي = {١٠، ١، ٢، ١، ٠٠ ن ١٠ }، صبي * = {١، ٢، ٣، ن ١٠ }
- نسمي النظام (سم، ¥) زمرة دائرية إذا وجد عنصر واحد على الأقل يولدها

(۱) مثال (۱)

لتكن
$$\otimes$$
 عملية ثنائية معرفة على المجموعة ط بحيث $^{9}\otimes \mathbf{v}=^{9}(^{9}+\mathbf{v})$ اوجد قيمة $^{8}\otimes (^{2}\otimes (^{3}\otimes (^{3$

الحل:

$$\mathfrak{t} \cdot = \mathfrak{t} \cdot = \mathfrak{t} \cdot = \mathfrak{t} \cdot = \mathfrak{t} \cdot = \mathfrak{t}$$
 اولاً: نوجد $\mathfrak{t} \otimes \mathfrak{t} \otimes \mathfrak{t} \otimes \mathfrak{t} \otimes \mathfrak{t}$ $\mathfrak{t} \otimes \mathfrak{t} \otimes \mathfrak{t}$

الحل:

$$\phi_{x}^{*} = \{1, 7, 7, 3, 3\} \quad 0$$
 باقی القسمة $1 \times \Psi$ علی ه $1 \times \Psi = 1 \quad 0$ $1 \times \Psi = 1 \quad 0$

الحل:

ويمكن الحل ذهنيأ

المصفوقات

عند تساوي مصفوفتين يجب أن يكونا من نفس النوع وتتساوى العناصر المتناظرة فيهما.

جمع أو طرح مصفوفتين ممكن إذا كانتا من نفس النوع.

ضرب مصفوفتين ممكن إذا كان عدد أعمدة الأولى = عدد صفوف الثانية.

دائماً عملية ضرب المصفوفات ليست إبدالية

مصفوفة الوحدة: هي مصفوفة مربعة عناصر القطر الرئيسي فيها مساوية الواحد والباقي أصفار مثل

$$\begin{bmatrix} 1 & 1 & 1 \\ 1 & 1 & 1 \end{bmatrix}$$
، $\begin{bmatrix} 1 & 1 & 1 \\ 1 & 1 & 1 \end{bmatrix}$ $\begin{bmatrix} 1 & 1 & 1 \\ 1 & 1 & 1 \end{bmatrix}$ $= 1$ $=$

الحل: المصفوفة ليس لها نظير .. △ = •

(۲) مثال (۲)

اِذَا كَانَت
$$\begin{bmatrix} 1 & 1 \\ 2 & 1 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 0 & 1 \\ 2 & 1 \end{bmatrix}$$
 اوجد $\begin{bmatrix} 1 & 1 \\ 2 & 1 \end{bmatrix}$ اوجد

الحل: نساوي العناصر المتناظرة:
$$7 =
 7 \Rightarrow
 7 =
 7$$

$$\begin{bmatrix} \Upsilon & \Psi \\ \cdot & 1 \\ 0 & 1 \end{bmatrix} = \underline{\boldsymbol{o}} \cdot \begin{bmatrix} \cdot & 1 \\ \Upsilon & \Psi \end{bmatrix} = \underline{\boldsymbol{o}} \cdot \begin{bmatrix} \cdot & 1 \\ \Upsilon & \Psi \end{bmatrix} = \underline{\boldsymbol{o}} \cdot \begin{bmatrix} \cdot & 1 \\ \Upsilon & \Psi \end{bmatrix}$$
 الحل:

س من النوع ٢ × ٢ ، ص من النوع ٣ × ٢ _

عملية الضرب غير ممكنة لأن عدد أعمدة س + عدد صفوف ص

الأعداد المركبة

- الصيغة الديكارتية للعدد المركب هي ع = س + ت ص
- الصيغة المثلثية للعدد المركب هي ع = | ع | (جتاه + ت جاهـ)

نظرية دى موافر (De Moivre)

- مرافق العدد المركب ع = س + ت ص هو \overline{a} = س \overline{c} ص
- $3 \cdot \overline{3} = m^{2} + m^{3} \cdot -3 = -m m \cdot m \cdot m^{2} + m^{3}$
- $\frac{1}{1000} = \frac{1}{1000} = \frac{1$

قوى العدد التخيلي

(۱) مثال (۱)

إذا كان ع = ٣ + ٤ ت أوجد ع ، اع ا ، ع ١٠

الحل:

$$w = 7 \qquad w = 3 \qquad w = 7$$

$$w = 7 \qquad w' + w' = 7 \qquad w' + w' = 9$$

$$w' + w' + w' = 9$$

كثيرات الحدود

• عند تساوي كثيريّ حدود فإننا نساوي المعاملات المتناظرة والأسس المتناظرة

الجمع والطرح درجة كثيرة الحدود الناتجة هي الدرجة الأعلى أو أقل

 الضرب درجة كثيرة الحدود الناتجة هي مجموع درجتي كثيري الحدود

في العمليات على كثيرات الحدود عند

◄ القسمة درجة كثيرة الحدود الناتجة هي الفرق بين درجتي كثيرتي الحدود

عند قسمة كثيرة حدود د(س) على كثيرة حدود هـ (س) = س - 9 فإن باقي القسمة هو د(9).

كثيرة الحدود د(س) تقبل القسمة على كثيرة الحدود هـ (س) = س - ٢ إذا كان د(٢)= صفر.

إذا كانت د(س) كثيرة حدود درجتها ن ﴿ أ فإن لها على الأكثر ن من الجذور الحقيقية المختلفة.

أي كثيرة حدود درجتها أكبر من الصفر لابد أن يكون لها جذر مركب واحد على الأقل.

إذا كانت $ho \in \mathcal{L}$ جذراً لكثيرة حدود د(س) فإن مرافق ho هو أيضاً جذراً لكثيرة الحدود د(س).

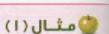
• إذا كانت د(س) كثيرة حدود درجتها ن عدد فردي فإن د(س) لابد أن يكون لها على الأقل جذر حقيقي واحد



دالة الصحيح []

$$c(m) = [m] = 0 \iff 0 \iff 0 + 1$$
 $c(m) = [m] = 0 \iff 0 \iff 0 \iff 0 \iff 0$
 $c(m) = [m]$
 $c(m)$





r = [r]

نساوي المعاملات ا 🕈 = ۸

(۲) مثال (۲)

الحل:

العدد ٢ جذراً يعني د(٢) = ٠

٨- = ك

🔮 مثال (۳)

الحل:

التباديل

كر = ك(ك -١)(ك -٢)×.... ×(ك -ر+١)

$$\frac{2!}{2!} = \frac{2!}{(2!)} = \frac{2!}{2!}$$

التوافيق

 $\begin{pmatrix} 1+4 \\ 1-1 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 4 \\ 1-1 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} 4 \\ 1 \end{pmatrix}$

مجموعة القوة للمجموعة

المجموعة التي عناصرها المجموعات الجزئية لمجموعة سم تسمى مجموعة القوة للمجموعة سم، ونومز لها بالرمز (m, m) وإذا كان (m, m) = (m, m) فيه (m, m) وإذا كان (m, m) = (m, m) فيه (m, m) وإذا كان (m, m) = (m, m) فيه (m, m) وإذا كان (m, m) = (m, m)

نظرية ذات الحدين

$$(m+m)^{6}=m^{6}+(m+m)^{6}=m^{6}+(m+m)^{6}=m^{6}+(m+m)^{6}$$

- $1 + \omega^{(i)}$ عدد حدود المنشور $(\omega + \omega)^{(i)}$ يساوي $\omega + 1$ أي عدد الحدود = الأس + 1
- قانون الحد العام حر $+1=\begin{pmatrix} \dot{0} \\ \dot{0} \end{pmatrix} \times \omega^{c-c} \times \omega^{c}$ يستخدم لايجاد اي حد
 - $\sum_{c+1}^{c} = \binom{c}{c} \times (\text{الأول})^{c-c} \times (\text{اللان})^{c-c}$

رتبة الحد الأوسط إذا كان ن زوجي فإن رتبة الحد الأوسط هو (🕆 +١).

وتبتا الحدان الأوسطان إذا كان ن فردي فإن ترتيب الحدان الأوسطان (((+ 1) و (+ 7))
 لايجاد الحد الحالي من س نكتب قانون الحد العام ونساوي أس س بالصفر ومنها نوجد ر.

$$=\begin{pmatrix} \ddots \\ \ddots \end{pmatrix}$$

$$= \left(\begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right) = \left(\begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right)$$

$$\begin{pmatrix} \Upsilon \cdot \\ \dots \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} \Upsilon \cdot \\ \Upsilon \wedge \end{pmatrix} \qquad (\mathbf{f})$$

المتتابعات

المتتابعة الحسابية

المتتابعة الهندسية

• الحد العام حن
$$P = 1$$
 1^{-1} حن قيمة الحد، $P = 1$ الحد الأول،

$$1 \neq \sqrt{\frac{(1-^{\circ}/)^{\rho}}{1-\sqrt{1-(1-^{\circ}/2)^{\rho}}}} = \sqrt{\frac{1+\sqrt{1-(1-^{\circ}/2)^{\rho}}}{1-\sqrt{1-(1-^{\circ}/2)^{\rho}}}$$

أوجد الحد النوبي للمتتابعة (-٤، -١، ٢، ٥،)

الحل:

$$\mathfrak{t} = \mathfrak{m} \Rightarrow \mathfrak{r} = \mathfrak{r} \Rightarrow \mathfrak{r} = \mathfrak{r} \Rightarrow \mathfrak{r} = \mathfrak{r} \Rightarrow \mathfrak{r} \Rightarrow \mathfrak{r} = \mathfrak{r} \Rightarrow \mathfrak{r} \Rightarrow$$

🔘 مثال (۳)

الحل:

(۱) شال (۱)

في المتتابعة (٢٧، ٩، ٣،) أوجد ح

الحل:

واضح أن المتنابعة هندسية $P = V = V = \frac{1}{V}$

$$\frac{1}{7 \pm \pi} = {}^{\circ}(\frac{1}{\pi}) = {}^{\wedge}(\frac{1}{\pi}) \times {}^{\circ}\pi = {}^{\wedge}(\frac{1}{\pi}) \times {}^{\circ}\pi = {}^{\circ}\pi$$
حره الحل بتنابع الأعداد (۲۷، ۹، ۳، ۱، $\frac{1}{\pi}$, $\frac{1}{\pi}$, $\frac{1}{7}$, $\frac{1}{$

ومنها حه = 1

🔮 مثال (۷)

اوجد عدد حدود المتنابعة الهندسية (٣٨٤، ١٩٢،.....

1 = × WAE = P

$$\frac{\partial(1)}{\gamma} = \frac{1}{\gamma} \times \frac{1}{\gamma} \Leftrightarrow \frac{1-\partial(1)}{\gamma} \times \gamma \wedge \epsilon = \frac{\gamma}{\gamma} \Leftrightarrow \frac{1-\partial}{\gamma} \wedge \gamma = 0$$

يمكن الحل بكتابة الحدود حتى تصل 🍟

المجال

- ◙ محال كثيرة الحدود ودالة المقياس | | هو ح المداسم المدار المستدار
 - عال الدالة الكسرية هو ح − {أصفار المقام }
 - عال الدالة الجذرية ٧ د(س) ﴿ هُو مُجْمُوعَةُ حَلَّ الْمُبَايِنَةُ دُرْسُ ﴾ ﴿
 - على جذر دليله فردي ^{ن م د (س)} هو ح مثل ^٣ ، م و هكذا.
 - ◄ عال الدالة اللوغاريتمية لو د(س) هو مجموعة حل المتباينة د(س)> ٠

الدالة الزوجية والدالة الفردية

- ی ا کانت د(س) = د(س) ۷ س، س ∈ ف فإن الدالة تكون زوجية ويكون منحناها متماثل حول محور ص٠٠.
- الله الله عند (س) = د(س) كس، س € ف فإن الدالة تكون فر دية ويكون منحناها متماثل حول نقطة الأصل

التزايد والتناقض

إذا كانت س، ، س، ∈ المجال بحيث س، < س، فإن الدالة تكون

الدالة تزايدية الدالة تناقصية الدالة ثابتة

افدا کان د (m_1) < د (m_2) > د (m_3) > د (m_4) > د (m_5)

الدوال الدورية

علة الجيب د(س) = جاس دالة دورية ودورها ٢ ط

عللة جيب التمام د(س) = جتاس دالة دورية ودورها ٢ ط

عال د(س) = ظاس دالة دورية ودورها ط المالية الطال د(س) = V = (المالية الطال دالية الطال المالية المالية المالية

الدوال المحدودة

إذا كانت د(س) مجالها ف فإننا نقول إن الدالة

🎱 مثال (۱)

عن مجال الدوال الآتية:

$$\frac{1}{(1)} c(m) = m^{2} - 6m + 3 \quad (7) c(m) = \frac{m^{2} - m^{2}}{m + 1} \quad (7) c(m) = \sqrt{m^{2} - 7}$$

$$\frac{1}{(2)} c(m) = \sqrt{m^{2} - 6m} + 3 \quad (8) c(m) = 4 c(m^{2} - 2)$$

الحال

- (١) الدالة كثيرة حدود .. مجالها هو ح أيضاً رقم ٤ مجالها هو ح ؟؟؟
- ۲) الدالة كسرية نوجد أصفار المقام س+۱= س= ۱۰ .. انجال هو ح { ۱ { ۲ }
- (٣) الدالة جذرية ما بداخل الجذري س ۲ > س > ۲ . المجال هو (٣)
- (a) الدالة اللوغاريتمية س ٤ > ٠ س > ٤ .. المجال هو (٤، ٥٥)

👛 مثال (۲)

بين نوع الدوال الآتية من حيث كولها زوجية أو فردية أو غير ذلك (مجالها جميعاً هو ح)

$$V = (m) = m^{2} \mid m \mid v = (m) = V = (m) = m^{2} = m^$$

الحل

$$(1) c(-m) = (-m)^{2} | -m| = m^{2} | m| = c(m)$$

(٣) مثال (٣)

ابحث اطراد الدوال الآتية على مجالها

$$(1) c(m) = Y m - V$$

الحل

- (١) د(س) من الدرجة الأولى ومعامل س موجب .. الدالة تز ايدية على مجالها
- (٣) من الدرجة الأولى ومعامل س سالب .. الدالة تناقصية على مجالها

(٤) مثال (٤)

الحل

$$V \geq (m) + 1 \leq V$$
 $\Rightarrow c(m) \leq V$

(ه) مثال (ه)

الحل

التشابه

- تسمى نسبة ضلعين متناظرين في مضلعين متشابهين (نسبة التشابه).
 - إذا تشابه مضلعان فإن نسبة محيطيهما تساوى نسبة التشابه .
 - يتشابه المثلثان إذا تناسبت أضلاعهما .
 - يتشابه المثلثان إذا تساوت زوايا أحدهما مع زوايا الآخر المناظرة لها .
- إذا تشابه مثلثان فإن نسبة ارتفاعين متناظرين أو نسبة طولي منصفي زاويتين داخلتين متناظرتين فيهما تساوى نسبة التشابه .
 - إذا تشابه مضلعان فإن نسبة مساحتيهما تساوى مربع نسبة التشابه .

المضلعات

- $\frac{1.1 \times (\tau \dot{v})}{\dot{v}} = 0$ قياس الزاوية في مضلع منتظم عدد أضلاعه \dot{v}
- مساحة المضلع المنتظم تساوي نصف حاصل ضرب طول محيطه في عامده
- و طول عامد المربع = $\frac{i\bar{b}}{\gamma}$ طول عامد المثلث المتساوي الأضلاع = $\frac{i\bar{b}}{\gamma}$ طول عامد السداسي المنتظم = $\frac{i\bar{b}}{\gamma}$
 - العلاقة بين القياس الدائري والقياس السنيني هي $\frac{w}{100} = \frac{w}{4}$ العلاقة بين القياس الدائري والقياس الناوية بالراديان
- إذا كانت (م ، نق) دائرة وكان ل طول قوس الدائرة المحصور بين ضلعي زاوية مركزية قياسها د راديان فإن ل = د × نق
 - في الدائرة (م ، نق) مساحة القطاع الدائري الذي طول قوسه ل تساوى ل نق

$$1 \cdot \Lambda = \frac{1 \wedge \cdot \times r}{s} = \frac{1 \wedge \cdot \times (r - 0)}{s} = \frac{1 \wedge \cdot \times (r - 0)}{s}$$
 قياس زاوية الخماسي

(۲) مثال (۲)

مضلعان متشابهان النسبة بين طولي ضلعين متناظرين فيهما ٢ : ٥ ومساحة الأصغر ٢٠سم٬ ، أوجد مساحة الأكبر

الحل
$$\frac{\gamma_1}{\gamma_2} = \frac{\gamma_2}{\gamma_3} = \frac{\gamma_4}{\gamma_4} = \frac{\gamma_5}{\gamma_5} = \frac{\gamma_5}{\gamma$$

مثال (٣) أوجد طول القوس المقابل لزاوية مركزية قياسها ٢ راديان في دائرة نصف قطرها ٥ سم الحل ل = د × تق = ٢ × ٥ = ١٠ سم

الخط المستقيم

- معادلة الخط المستقيم هي ص = م س + د حيث م الميل ، د الجزء المقطوع من محور ص
 - ميل الخط المستقيم م = فرق الصنات فرق السينات
- إذا كانت معادلة مستقيم ل, هي $ص = م, س + ج_+ ، ومعادلة مستقيم ثاني ل, هي <math>ص = a, m + a_+$ فإن ل, // ل، إذا كان a, = a, m ، b, x ل، إذا كان a, x a, x = -1
- * بُعد نقطة ن (س, ، ص,) عن المستقيم ل (أ س + ب ص + جـ = ٠) يساوى الس + ب ص, + جـ ا
 - * معادلة الدائرة التي مركزها (أ ، ب) و نصف قطرها نق هي (س أ) † + (ص ب) † = نق †

🔮 عشال (۱) أوجد ميل المستقيم المار بالنقطتين (۲ ، ۳) ، (۱ ، ۷)

$$\xi_{-} = \frac{\xi}{1} = \frac{m_{-} V}{Y_{-} 1} = \frac{\xi_{-} V}{1 - 1} = \frac{\xi_{-} V}{1 - 1}$$
 الميل = $\frac{\xi_{-} V}{1 - 1} = \frac{\xi_{-} V}{1 - 1}$

• = ٦ + ص + ٦ ص + ٣ ص المستقيم ٣ س - ٤ ص + ٦ = ،

$$Y = Y$$
 , $\psi = -1$, $\psi = Y$, $\psi_{i} = Y$

المتحهات

إذا كانت أ (س، ، ص،) ، ب (س، ، ص،) فإن:

$$\frac{b_0}{b_0} = \frac{b_0}{b_0} = \frac{b_0}{b_0} = \frac{b_0}{b_0} = \frac{b_0}{b_0} = \frac{b_0}{b_0} = \frac{b_0}{b_0}$$

الحل

$$1 - \frac{m-1}{m} = \frac{m-1}{m-1} = \frac{m-1}{m-1} = \frac{m-1}{m-1}$$
 ميل أ $p = \frac{m-1}{m} = \frac{m-1}{m}$

المندسة الفراغية

يتعين المستوى ب

مستقيمين متقاطعين أو مستقيمين متوازيين أو ثلاث نقاط ليست على استقامة واحدة أو مستقيم ونقطة خارجه عنه .

- إذا تقاطع مستويان مختلفان فإن تقاطعهما مستقيم .
- نقول أن مستويين س، ص متوازيان إذا كان س ← ص = ∅
 - إذا تقاطع مستقيم مع مستو لا يحتويه فإلهما يتقاطعان في نقطة واحدة .
- إذا كان مستقيم عموديا على مستقيمين متقاطعين عند نقطة تقاطعهما فإنه عمودي على المستوى الذي يعينانه .
 - طول قطر مكعب طول حرفه ل = ٣٧ ل
 - · طول قطر متوازي مستطيلات أبعاده س ، ص ، ع هو اس + ص + ع آ
 - المسافة بين نقطة م ومستوى س هي طول القطعة العمودية من م إلى س
 - إذا وازى المستقيم ل المستوى س فكل مستقيم ك 🖯 س إما يوازى ل أو يخالفه
 - إذا وازى المستقيم ل الذي لا يقع في المستوى س مستقيما ك محتو في س ، فإن ل يوازى س
 - إذا قطع مستو أحد مستقيمين متوازيين في نقطة فهو يقطع الآخر في نقطة واحدة
 - إذا وازى كل من مستقيمين في الفراغ مستقيما ثالثا فالمستقيمان متوازيان
 - · إذا قطع مستقيم أحد مستويين متوازيين فإنه يقطع الآخر
 - إذا عامد مستو أحد مستقيمين متوازيين فهو يعامد الآخر
 - إذا عامد مستقيم ك مستقيمين متقاطعين فإنه يعامد المستوى الذي يعينانه
 - أي مستقيمين عموديين على مستو واحد متوازيان
 - · إذا عامد مستقيم أحد مستويين متوازيين فإنه يعامد الآخر
 - أي مستقيمين في مستو واحد عموديين على مستقيم واحد متوازيان
- إذا كان المستقيم ل لا يعامد المستوى س فإننا نعرف الزاوية بينهما على أنما الزاوية بين ل ومسقطه العمودي على س
 - إذا كان لنصفى مستويين حد مشترك فإننا نسمى اتحادهما مع الحد المشترك زاوية زوجية .
 - جميع الزوايا المستوية لزاوية زوجية تكون متطابقة
 - إذا كانت أ ، ب ، ج ، د نقاطا في المستوى الإحداثي عندئذ :
 - آب = جـد ك ب-ا=د-جـ
 - ف ای مثلث ا ب جـ یکون ا ب + ب جـ = ا جـ
 - إذا كان أب = ك (جدد) (أي أن أب// جدد) ، فإن اأب = اك ا . اجدد ا
 - يسمى سَ متجه الوحدة في اتجاه محور السينات ، سَ = [.
 - ويسمى صلّ متجه الوحدة في اتجاه محور الصادات ص =

• إذا كان أب ، جـ د متجهان غير صفريين ، فإن أب ل جـ د إذا كان أب . جـ د = صفر

$$\begin{bmatrix} \cdot \\ v \end{bmatrix} = \lambda \xrightarrow{\leftarrow} \left[\begin{bmatrix} v \\ v \end{bmatrix} \right] = \frac{\leftarrow}{1 + c} \left[\frac{1}{c} \right]$$

(۲) مثال (۲)

اختر الإجابة الصحيحة:

وجد المعادلة المتجهة للمستقيم ل الذي يمر بالنقطة ب = (٢ ، ٥) ويوازى المستقيم م أحيث أ = (- ٢ ، ١)

أو لا: القطع المكافئ

الصور القياسية للقطع المكافئ الذي رأسه (٠٠٠٠):

محور التناظر ينطبق على محور ص		محور التناظر ينطبق على محور س		Tarley .
الدليل ص =-ا	الدليل ص = -	(1.1-) Topico 1.1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1	الرازة المؤرة ال	الشكل الهندسي
س ٔ = - ځ ا ص	س t = ۲ ص	ص = - 1 أس	ص ا = ا س	المعادلة القياسية
(1 - , - 1)	(1, .)	(-,1-)	(••1)	إحداثيات البؤرة
يوازى محور السينات		يوازى محور الصادات		الدليال
ص = ا	ص = - ا	س = أ	س = - ا مراد	معادلة الدليل
ينطبق على محور الصادات ومعادلته س = •		ينطبق على محور السينات ومعادلته ص = ٠		محور التناظر
مفتوح لأسفل جهة ص _	مفتوح لأعلى جهة ص ₊	مفتوح يساراً جهة ص .	مفتوح يميناً جهة س ₊	اتجاه الفتحة

👛 مشال (۱) استنج صفات القطع ص 🏲 = ۸ س

- · إحداثيات البؤرة (٢ ، ٠)
- الدليل يوازى محور الصادات
- معادلة الدليل س = ا
 ◄ س = ۲
- محور التناظر ينطبق على محور السينات ومعادلته س = ٠
 - اتجاه الفتحة مفتوح يمينا جهة س +
 - البعد بين البؤرة والدليل = ٢ ا = ٤

الصور القياسية للقطع المكافئ الذي رأسه (ء . هـ) :

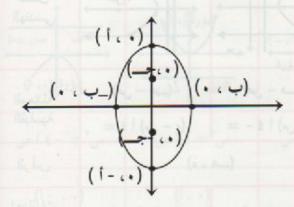
محور التناظر يوازى محور الصادات		محور التناظر يوازى محور السينات		
	الدليل الدليل السائل	الدليل البؤرة س	BA 110 STEAM	الشكل الهندسي
(س – ء) ^۲ = - \$ ا (ص – ء)	(س - ء) ^۲ (ص - هــ) ا (ص - هــ)	(ص – هــ) ^۲ = - ځ أ (س – ء)	(ص – هـــ) ^۲ = ۱ (س – ع)	المعادلة القياسية
(= , =)		(a, e)		الرأس
(۱ ، ه1)	(ء ، ھــ + أ)	(ء – آ ، هــ)	(ء + أ ، هــ)	إحداثيات البؤرة
يوازى محور السينات		يوازى محور الصادات		المدليال
ص = هــ + أ	ص = هــ - ا	س = ء + أ	ا س = ء – ا	معادلية الدليسل
يوازى محور الصادات ومعادلته س = ء		يوازى محور السينات ومعادلته ص = هــــ		محـور التناظـر
مفتوح لأسفل جهة ص .	مفتوح لأعلى جهة ص +	مفتوح يساراً جهة س س ـ	مفتوح يمينا جهة س +	اتجاه الفتحة

ثانياً: القطع الناقص

أولا : مركز القطع الناقص (. .) ومحوره الأكبر ينطبق على أحد المحورين

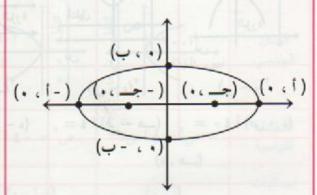
قطع ناقص محوره الأكبر ينطبق على ص

قطع ناقص محوره الأكبر ينطبق على محور س



المعادلة القياسية

- (١) المركز (٠٠٠)
- (٢) البؤرتين (٠، ± ج_)
- (٣) نمايتي المحور الأكبر (٠، ± أ)
- (٤) لهايتي المحور الأصغر (± ب، ٠)
- (٥) المحور الأكبر ينطبق على محور ص ومعادلته س = ٠
- (٦) المحور الأصغر ينطبق على محور س ومعادلته ص = .



المعادلة القياسية

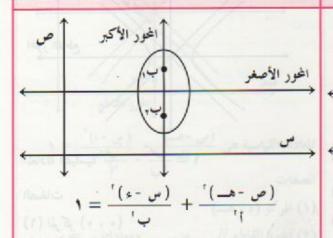
الصفات

- (١) المركز (٠،٠)
- (٢) البؤرتين (± جــ ، ٠)
- (٣) نمايتي المحور الأكبر (± أ ، ٠)
- (٤) نمايتي المحور الأصغر (٠) لمايتي المحور الأصغر
- (٥) انحور الأكبر ينطبق على محور س ومعادلته ص = .
- (٦) المحور الأصغر ينطبق على محور ص ومعادلته س = ٠

ثانيا : مركز القطع (ء . هـ) ومحوره الأكبر يوازى أحد محورى الإحداثيات :

قطع ناقص مركزه (ء . هـ) ومحوره الأكبر // ص

قطع ناقص مركزه (ء . هـ) ومحوره الأكبر // س



 $1 = \frac{'(\omega - \omega)}{'(\omega)} + \frac{'(\omega - \omega)}{'(\omega)}$

الصفات

- (١) المركز (ء ، هــ) ﴿ وَمُعَالِمُ اللَّهُ عَلَيْهِ مِنْ اللَّهُ عَلَيْهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ
- (۲) البؤرتين (ء ، هـ ± جـ)
- (٣) لهايتي المحور الأكبر (ء ،هـــ ± أ)
- (£) لهايتي المحور الأصغر (ء ± ب ، هـــ)
- (٥) المحور الأكبر // ص ومعادلته س = ء وطوله ٢ أ
- (٦) المحور الأصغر // س ومعادلته ص= هـ وطوله ٢ ب

الصفات

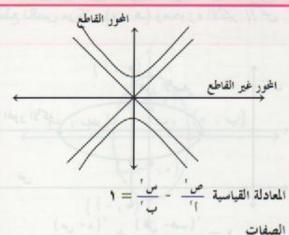
- (١) المركز (ء، هـ) ويتم والما يعاري
- (۲) البؤرتين (ء ± جـ ، هــ) (__ ± جـ ،) معايدا (٤)
- (٣) لهايتي المحور الأكبر (ء ± أ ، هـــ)
- (\$) لهايتي المحور الأصغو (ء ، هــ ± ب) المعاد المعاد (ع)
- (٥) انحور الأكبر // س ومعادلته ص = هـــ وطوله ٢ أ
 - (٦) انحور الأصغر // ص ومعادلته س = ء وطوله ٢ ب

لاحظ: جـ " = أ " ـ ب

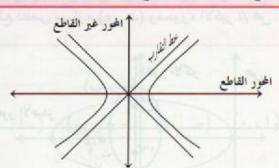
ثَالِثاً: القطع الزائد

أولاً: مركز القطع الزائد (. .) ومحوره القاطع ينطبق على أحد محورين

قطع زائد محوره القاطع ينطبق على محور س قطع زائد محوره القاطع ينطبق على محور ص



- (١) المركز (٠،٠)
- (٢) انحور القاطع ينطبق على ص وطوله ٢ أ
- (٣) المحور غير القاطع ينطبق على س
 - (غ) البؤرتان (٠٠ : ± جـــ)
 - (ه) الرأسان (٠٠)
 - معادلتا التقارب ص $\pm \pm$ س



المعادلة القياسية $\frac{w}{1} - \frac{\omega}{2} = 1$

الصفات

- (١) المركز (٠٠٠)
- (٢) انحور القاطع ينطبق على س وطوله ٢ أ
- (٣) المحور غير القاطع ينطبق على ص
 - (£) البؤرتان (± جــ ، ٠)
 - (ه) الرأسان (± أ ، ٠)
- معادلتا خطی التقارب ص $\pm \pm \frac{v}{i}$ س

$$V = V' = V' = V' = V' + V''$$
 معادلتا خطی التقارب ص $V = \frac{V'' + V'''}{v'' + v''}$. س

عنال (١) ضع المعادلة ٤ س - ٢٥ ص = ١٠٠ على الصورة القياسية ، ثم أوجد صفات القطع

الصفات:

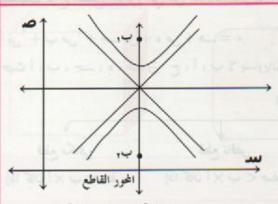
(١) المركز (٠،٠)

$$\cdot = 0$$
 انحور القاطع ينطبق على محور س معادلته ص

معادلتا خطی التقارب ص
$$\pm \pm \frac{v}{t}$$
 س ، ص $\pm \pm \frac{v}{t}$ س

ثانيا : مركز القطع (ء ، هـ) ومحوره القاطع يوازى أحد محورى الإحداثيات :

قطع زائد مركزه (ء ، هـ) ومحوره القاطع //س



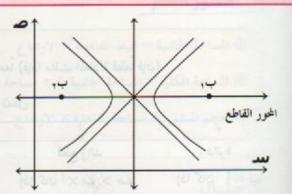
قطع زاند مركزه (ء ، هـ) ومحوره القاطع /اص

$$1 = \frac{(w - a)}{1} - \frac{(w - a)}{1}$$
 المعادلة القياسية هي أ

الصفات

(٣) معادلتا خطى التقارب

$$(\omega - \omega) = \pm \frac{1}{\omega} (\omega - \omega)$$



المعادلة القياسية هي
$$\frac{(m-3)}{1} - \frac{(m-4)}{1}$$

الصفات

$$(\omega - \omega) = \pm \frac{\varphi}{1}$$

(س - ۱) - (ص + ۱) استنج صفات القطع (س - ۱) - (ص + ۱) = ۱ القطع (اس - ۱) استنج صفات القطع (اس - ۱) القطع (اس -

(١) المركز (١، - ٢)

(٢) المحور القاطع // س، ومعادلته ص = - ٢

(٣) المحور غير القاطع // ص ، ومعادلته س = ١

(\$) البؤرتان (ء ± جـ ، هـ) (٢ ، - ٢) ، (٠ ، - ٢)

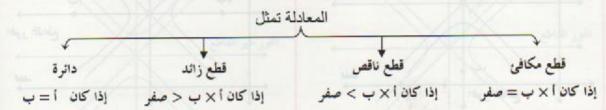
(٥) الراسان (ء ± ١، هـ) (٥، - ۲)، (-٣، -٢)

(٦) معادلتا خطی التقارب (ص – هــ) = $\pm \frac{\psi}{1}$ (س – ء) (ص + ۲) = $\pm \frac{\psi}{2}$ (س – ۱)

رابعاً: القطوع المخروطية و معادلة الدرجة الثانية و معادلة الدرجة الثانية

تصنيف نوع القطع المخروطي من معادلة الدرجة الثانية

حيث أ ، ب ، جــ ، ء ، هــ ∈ ح ، أ ، ب لا يساويان الصفر معا (فإذا مثلت المعادلة قطعاً فإن)



👛 مثال (۱)

صنف المعادلات التالية من حيث نوع القطع المحروطي الذي تمثله إذا كان :

الحل (۱) ا
$$= \cdot$$
 ب $= 1$ المعادلة تمثل قطع مكافئ \times

$$\Psi = -\Psi$$
 ب $\Psi = -\Psi$ المعادلة تمثل قطع زائد $+\Psi = -\Psi$ المعادلة تمثل قطع زائد

$$\Upsilon = 1$$
 المعادلة تمثل قطع ناقص $\Upsilon = 1$ المعادلة تمثل قطع ناقص

$$\gamma = 1$$
 المعادلة تمثل دائرة لأن أ $\gamma = 1$ ب $\gamma = 1$

تدريب اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

(١) المعادلة (أ - ١) س + ص + س = ٥ ، تمثل قطع مكافئ إذا كانت :

$$Y = I(1)$$
 $I = I(1)$ $I > I(1)$





أولا: المنشور القائم:

- ⊚ المساحة الجانبية = محيط القاعدة × الارتفاع
- المساحة الكلية = المساحة الجانبية + ٢ مساحة القاعدة
 - ⊚ حجم المنشور = مساحة القاعدة × الارتفاع



احسب المساحة الجانبية والمساحة الكلية وكذا حجم منشور سداسي منتظم طول ضلع قاعدته ١٠ سم وارتفاعه ١٢ سم

الحل عيط القاعدة = ١٠ × ٢ = ٠ ٢ سم

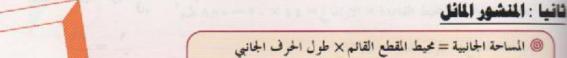
$$\left(\frac{1}{1} - 9\right)$$
 القاعدة $=\frac{5}{2}$ ل \times طا $\left(\frac{1}{5} - \frac{1}{5}\right)$ مساحة القاعدة $=\frac{5}{2}$ ل \times طا $\left(\frac{1}{5} - \frac{1}{5}\right)$

مساحة أى مضلع منتظم =
$$\frac{\dot{c}}{\dot{s}}$$
 ل \times ظا (۹۰ - $\frac{1}{\dot{c}}$)

المساحة الجانبية = محيط القاعدة × الارتفاع = ٢٠ × ١٢ = ٧٢ سم

المساحة الكلية = المساحة الجانبية + ٢ مساحة القاعدة = ٢٠٧٠ + ٢ × ١٥٠ ا

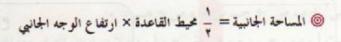
حجم المنشور = مساحة القاعدة × الارتفاع



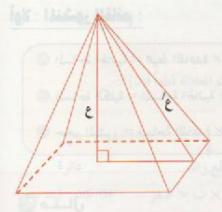
- ⊚ المساحة الكلية = المساحة الجانبية + (٢ × مساحة القاعدة)
- ⊚ حجم المنشور = مساحة المقطع القائم × طول الحرف الجانبي



أولا: الشرم القائم

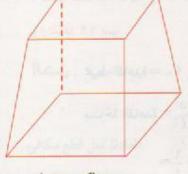


- ◎ المساحة الكلية = المساحة الجانبية + مساحة القاعدة
 - ⊚ الحجم = \(\frac{1}{\pi} \) مساحة القاعدة × الارتفاع



ثانيا: الهرم الناقص

- ⊚ المساحة الجانبية = 1/4 مجموع محيط القاعدتين × الارتفاع الجانبي
 - ◎ المساحة الكلية = المساحة الجانبية + مساحة القاعدتين
 - (a) $\frac{1}{4840} = \frac{1}{4} = \times [5, +5, +\sqrt{5, 5}, 5]$ (b) $\frac{1}{4840} = \frac{1}{4} = \times \frac{1}{4}$



هرم ناقص متوازى

نظرية هامة :

إذا قطع الهرم بمستو يوازى القاعدة ويبعد عن الرأس مسافة ك ، فإن : $\frac{5}{6}$ = $\frac{5}{3}$ حيث ق , مساحة المقطع ، ق , مساحة القاعدة ، ع ارتفاع الهرم

مساحة المقطع الناتج ٣٦ سم ، فإذا كانت القاعدة ويبعد عن الرأس مسافة ٣ سم ، فإذا كانت مساحة المقطع الناتج ٣٦ سم ، احسب ارتفاع الهرم الحسل نطبق النظرية في المرق النظرية النظرية

$$\frac{4}{r_p} = \frac{r\eta}{1...}$$

pm 0 = € ← Y0 = 1€ ← 9×1... = 1€

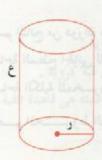


الأسطوانة الدائرية القائمة

هي انجسم الناتج من طي مستطيل حول أحد بعديه

أو هي المجسم الناتج من دوران المستطيل حول أحد بعديه

- المساحة الجانبية = محيط القاعدة × الارتفاع = ٢ ط ر ع
- المساحة الكلية = المساحة الجانبية + ٢ مساحة القاعدة = ٢ ط رع = ٢ ط ر ٢
 - حجم الأسطوانة = مساحة القاعدة × الارتفاع = ط ر ع عدث (ر) نصف قطر القاعدة ، (ع) الارتفاع



(۱) مثال (۱)

أسطوانة دائرية قائمة طول نصف قطر قاعدها ٧ سم ، وارتفاعها ١٠ سم ، أوجد مساحتها الكلية وحجمها .

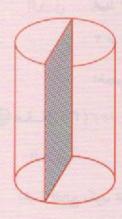
الحل ر=۷ سم ع=۱۰ سم

المساحة الكلية = ٢ ط ر ع + ٢ ط ر " = ٢ ط × ٧ × ١٠ + ٢ ط × ٩ ٤ = ٢٣٨ ط سم محجم الأسطوانة = ط ر " ع = ط × ٤٩ × ١٠ = ٠٩٤ ط سم"

(۲) مثال (۲)

طويت ورقة مستطيله بعداها ٢٠ سم ، ٤٤ سم ، حيث أصبحت أسطوانة دائرية قائمة ارتفاعها ٢٠ سم . احسب حجمها ومساحة المقطع الناتج ؟ احسب حجمها ومساحة سطحها الجانبي ، وإذا قُطعت الأسطوانة بمستو يحتوى محورها فما مساحة المقطع الناتج ؟

الحل



$$d_{c} = \gamma \gamma \qquad \qquad c = \gamma \gamma \qquad \qquad c = \gamma \gamma \omega_{max}$$

هو المجسم الناتج من دوران مثلث قائم حول أحد ضلعي القائمة

- مساحة السطح الجانبي للمخروط الدائري القائم = ط ر ل
- ◎ المساحة الكلية للمخــروط الدائــري القائـــم = ط ر ل + ط ر آ
 - ⊚ حجم المخروط الدائرى القائر = أ طر ع ع المخروط الدائري القائر = أ طر ع ع المخروط الدائري القائر = أ الم المخروط الدائري القائر الم المخروط الدائري المخروط المخر

= أ مساحة القاعدة × الارتفاع

نظرية هامة :

إذا قطعنا مخروطاً ارتفاعه ع بمستو يوازى القاعدة ويبعد ك عن رأس المخروط فالمقطع الناتج قرص دائرى ويكون مساحة المقطع = الم مثل الهوم

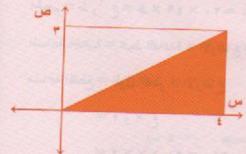


إذا قطع المخروط بمستو يمر بمحوره فالمقطع الناتج مثلث متطابق الساقين ومساحته = رع

و مشال (١) احسب حجم المحروط الدائري القائم الذي محيط قاعدته ٤٤ سم ، وارتفاعه ١٢ سم (ط = ٢٢)

عيط القاعدة = 3 \$

🗘 عشال (٢) أوجد حجم الجسم الناتج من دوران المنطقة المظللة في الشكل المرسوم دورة كاملة حول محور السينات.



الحل

الجسم الناتج يكون مخروط دائري قائم

 $^{\prime\prime}$ المجم = $\frac{1}{\psi}$ طر $^{\prime\prime}$ ع = $\frac{1}{\psi}$ ط × ۹ × ٤ = ۱۲ ط سم

مقطع الكرة

- (١) إذا قطعت الكرة بمستويين متوازيين فإننا نسمى الجزء المحصور في الكرة بين المقطعين منطقة كروية .
- (٣) إذا قطعت الكرة بمستويين متوازيين أحدهما مماس للكرة فإننا نسمى الجزء المحصور بين المستويين قبة كروية .
- (٣) القطاع الكروى يعني به المجسم المحصور بقبة كروية ومخروط دائري قائم رأسه مركز الكرة وقاعدته هي قاعدة القبة .
 - @ مساحة الكرة = ؛ ط نق "







شال (۱) إذا كانت مساحة كرة ٣٦ ط سم ، أوجد حجم الكرة

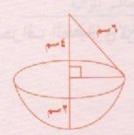
الحل مساحة الكرة = ٣٦ ط

$$\frac{1}{2} d i \overline{b}^{7} = 77 d$$
 $\frac{1}{2} d i \overline{b}^{7} = 77 d$
 $\frac{1}{2} d i \overline{b}^{7} = \frac{1}{2} \times d \times 77 = 77 d ma^{7}$
 $\frac{1}{2} d i \overline{b}^{7} = \frac{1}{2} \times d \times 77 = 77 d ma^{7}$

👛 مثال (۲)

قبة كروية ارتفاعها ٢ سم ، من كرة طول نصف قطرها ٦ سم ، أوجد حجم ومساحة القبة .

الحل



مساحة القبة = ٢ ع ط ر = ٢ × ٢ × ط × ٦ = ٤٢ ط سم ٢

الإحصاء والاحتمالات

القطاعات الدائرية

المتو سطات

الوسط الحسابي مجموع القيم
$$\frac{\sqrt{2}}{2}$$
 عددها $\frac{\sqrt{2}}{2}$ $\frac{\sqrt{2}}{2$

الوسيط لمجموعة من القيم:

هو القيمة العددية التي تقسم البيانات إلى مجموعتين متساويتين بعد ترتيبها تصاعدياً أو تنازلياً .

ملاحظة: إذا كان عدد القيم فردياً فإن الوسيط هو القراءة التي ترتيبها
$$\frac{0}{4}$$
 وإذا كان عدد القيم زوجياً فإن الوسيط هو الوسط الحسابي للقراءتين اللتين ترتيبهما $\frac{0}{4}$ $\frac{0}{4}$ $\frac{0}{4}$ $\frac{0}{4}$ $\frac{0}{4}$ $\frac{0}{4}$

المنوال لمجوعة من القيم هو القيمة الأكثر تكراراً أو شيوعاً.

الاتحراف المعياري هو الجذر التربيعي للوسط الحسابي لمربعات انحرافات القراءات عن وسطها الحسابي

$$\frac{\sum (m - \overline{m})}{\dot{\upsilon}} = \frac{\sum (m - \overline{m})}{\dot{\upsilon}}$$

التباين هو الفرق بين الوسط الحسابي لمربعات القراءات ومربع الوسط الحسابي للقراءات

$$3' = \frac{1}{0} \sum_{i} w^{i} - \overline{w}^{i}$$

🔵 صَعْمَالَ أُوجِدَ التِّبَايِنَ للقَرَاءَاتِ: ١٥ ، ١٠ ، ١٠ ، ١٠ .

الحل

w of
$$\gamma$$
1 . γ 2 w = . γ 2 w = . γ 4 w = . γ 4 o γ 7 o γ 7

التباين هو الفرق بين الوسط الحسابي لمربعات القراءات ومربع الوسط الحسابي للقراءات

$$|t_{ij}|_{\Sigma_i} \quad \exists^{\prime} = \frac{1}{i} \sum_{i} w_i^{\prime} - \overline{w_i^{\prime}} = \frac{1}{o} \times r_i + \sqrt{\frac{r_i}{o}})^{\prime}$$

التباين = التباين

قضاء العيشة الاختيار ما هو: مجموعة النواتج المكنة لهذا الاختيار ورمزه ش احادثة هي: أي مجموعة جزئية من فضاء العينة .

أنواع الحوادث

احتمال أي حادثة
$$()$$
 هو ح $() = \frac{ عدد عناصر $}{ } = \frac{ عدد العناصر المواتية }{ عدد عناصر $% = \frac{ }{ } = \frac{ }$$$

مسلمات نظرية الاحتمال:

1=(か)て()

 $1 \ge (9) \ge 1$ کون $1 \ge (9) \le 1$ کون $1 \ge (9) \le 1$

♦ إذا كانت ا حب فان ح (١) ≤ ح (ب)

$$z(9/\psi) = \frac{z(9/\psi)}{z(\psi)} \Rightarrow z(9/\psi) = z(\psi) \Rightarrow z(\psi)$$

لحوادث المستقلة :

إذا كانت ٢ ، ب حادثتان مستقلتان فان: ح (١٩ ب)= ح (٩) • ح (ب)

وشال (١) في تجربة إلقاء حجر متجانس كتبت على أوجهه ٢،٢،٣،٤،٥،٣ مرتين وملاحظة الوجه العلوي في كل مرة أوجد احتمال الحصول على عددين متشابحين .

$$\mathcal{I}(\mathbf{q}) = \frac{\mathbf{r}}{\mathbf{r}\mathbf{q}} = \frac{1}{\mathbf{r}}$$

🔮 مثال (٣) أكمل:

حساب المثلثات

الزاوية الموجهة:





- عي زاوية مكونة من زوج مرتب ((م أ ،) م ب) (م أ ، أ م ب) م ب) (م أ ضلعها النهائي .
 - الله عكس عقارب الساعة .
 - عمر سالب : إذا كان الاتجاه مع عقارب الساعة .
- على القياس الستيني الله والقياس الدائري د راديان:

ومثال اوجد قياس زاوية السداسي المنظم بالتقدير الدائري (الراديان)

$$\frac{||\mathbf{L}_{\mathbf{L}}\mathbf{L}|}{\mathbf{L}_{\mathbf{L}}\mathbf{L}} = \frac{\mathbf{L}_{\mathbf{L}}\mathbf{L}}{\mathbf{L}_{\mathbf{L}}\mathbf{L}} = \frac{\mathbf{L}_{\mathbf{L}}\mathbf{L}}{\mathbf{L}} = \frac{\mathbf{L}_{\mathbf{L$$

التكر) حساب طول قوس دائرة :

ا كانت (م، نق) دائرة وكان ل طول قوس الدائرة المحصور بين ضلعي زاوية مركزية قياسها عدائن فان: ل = د. نق .

📦 مثال (۱)

العلوي

حسب طول القوس المقابل لزاوية مركزية قياسها ١,٤ راديان في دائرة نصف قطرها ٥ سم .

الحل

$$c = 1,1$$
 رادیان ، نق = ه سم $b = 1,1$ رادیان ، نق = ه سم $b = 1,1$ $b = 1,1$ $b = 1,1$ $b = 1,1$

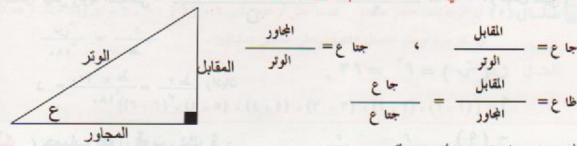
(تذكر) في الدائرة (م ، نق) مساحة القطاع الدائري الذي طول قوسه ل تساوي ﴿ لَ ، نَقَ .

و مشال (٢) أوجد مساحة قطاع دائري زاويته المركزية ٩٠° في دائرة نصف قطرها ٨ سم

$$\frac{1}{\sqrt{7}}$$
 د نق × نق $\frac{1}{\sqrt{7}}$ د نق × نق $\frac{1}{\sqrt{7}}$ د نق $\frac{1}{\sqrt{7}}$

الدوال المثلثية في المثلث القائم الزاوية

الدوال المثلثية في المثلث القاتم الزاوية:



أهم المتطابقات الأساسية:

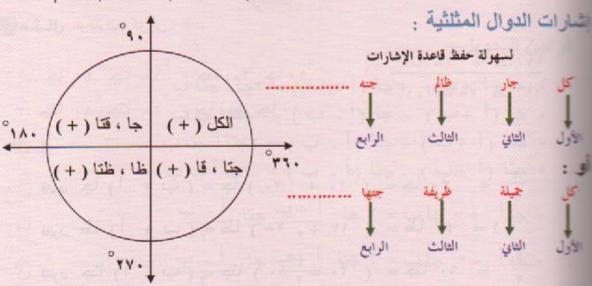
$$1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3 = 1^{1}3$$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$
 $1 = 1^{1}3 + 4^{1}3 = 1^{1}3$

المثلثية للزوايا الخاصة: (﴿ الله عالم الله عا

٠٢٦٠	. ۷۷.	°14.	٩٠.	۰٦.	°£0	۰۳.	۰.	بالدرجات
٢ط	<u> </u>	Ь	<u>_</u>	<u>_</u>	<u>h</u>	<u>d</u>		بالر ادیان
· J	- 4-)	- 44	11/20	TV	$\frac{\overline{Y}}{Y} = \frac{1}{Y}$	4 · /		جادلك
1	the little of	١-	A Che No	<u>'</u>	$\frac{\overline{Y}}{Y} = \frac{1}{Y}$	<u>₩</u>	١	جتا
00		7	∞	TV	,	$\frac{\overline{r}}{r} = \frac{1}{r}$	•	ظا

ومثال أوجد قيمة : جتاط جاط + جا ٣٠ ظا ٥٥°

 $1 = \frac{1}{Y} + \frac{1}{Y} = 1 \times \frac{1}{Y} + 1 \times \frac{1}{Y} = \frac{0}{1}$ ظا ہ ء $\frac{1}{Y} = \frac{1}{Y} \times 1 = \frac{1}{Y} + \frac{1}{Y} = 1$



تبسيط بعض قيم الدوال المثلثية

- حا أو جدًا أو ظا (ط ± هـ) = جاهـ أو جدًاهـ أو ظاهـ مع مراعاة قاعدة الإشارات. - جا (ط ـ هـ) = جاهـ لأن (ط ـ هـ) الربع الثاني والربع الثاني جا موجبة حا (ط + هـ) = - جدًاهـ لأن (ط + هـ) الربع الثالث والربع الثالث جنا سالبة • جا أو جدًا أو ظا (﴿ ± هـ) أو (٣٠٠٠ ± هـ) و المعلم ا

نحذف من النسبة حرف ت إذا كان موجوداً ونضع للنسبة حرف ت إذا كان غير موجوداً مع مراعاة قاعدة الإشارات.

فمثلا : جا (ط - ه) = جداه وضعنا حرف ت مع مراعاة قاعدة الإشارات .

ظتا (ط + ه) = ظاه حذفنا حرف ت مع مراعاة قاعدة الإشارات.

حا (- هـ) = جاهـ ، جتا (- هـ) = جتاهـ ، ظا (- هـ) = - ظاهـ
 حتا زاویة سالبة = جتا نفس الزاویة بالموجب (جتا دالة زوجیة)

الدوال الدائرية لمجموع زاويتين والفرق بينهما :

جا (ا ± ب) = جا اجتاب ± جتا ا جا ب
جتا (ا ± ب) = جتا ا جتاب ∓ جا ا جا ب
ختا (ا ± ب) = ظا ا ± ظا ب
ظا (ا ± ب) = ظا ا ظا ب

(مشال اوجد قيمة كل من:

الحل

تدريب اوجد قيمة كل من :

الدوال الدائرية لضعف الزاوية

$$\frac{1}{1} = 1 + \frac{1}{1} = 1 + \frac{1}{1} = 1 + \frac{1}{1} = \frac{$$

₪مثال أوجد قيمة

الحل

ر) قانون جا ۱ = جا ۲ × ۱۰° = جا ۳۰° =
$$\frac{1}{7}$$
 قانون ظا ۱ = ظا ۲۰° = ظا ۱۰° = ظا ۱۰° = طا ۱۰° = طا

قوانين التحويل:

$$\frac{1}{4} + \frac{1}{4} + \frac{1}$$

$$- + \frac{1}{4} - \frac{1}{4} -$$

🔮 مثال (۱) اوجد قيمة : جا ۲۵ +جا ۱۵

الحل

قانون جا أ +جا ب = ٢ جا أ + ب جنا أ - ب = ٢ جا٥٧ + ١٥ حتا ٥٧ - ١٥ وقانون جا أ + جا ب حتا الله عنا ١٥٠ من منا الله عنا ١٥٠ من منا الله عنا ١٥٠ من منا الله عنا الله عن = ۲ جا ٠٠٠ جتا ٠٠٠ = ٢ جا ٥٠ جتا ٣٠٠ $\frac{1}{\sqrt{2}} = \frac{1}{\sqrt{2}} \times \frac{1}{\sqrt{2}} \times x = \frac{1}{\sqrt{2}} \times$

و مثال (٢) حول إلى حاصل ضرب: جتا ٨س + جتا ٢س

الحل

قانون جتا أ + جتا ψ = ٢ جتا $\frac{1+\psi}{v}$ جتا $\frac{1-\psi}{v}$ = ٢ جتا $\frac{1+\psi}{v}$ جتا $\frac{1+\psi}{v}$ = ۲ جا س جتا س = ۲ جا ه س جتا ۳ س

حل المعادلات المثلثية

لحل معادلة مثلثية يجب تذكر النسب المثلثية للزوايا الخاصة وقاعدة الإشارات مع ملاحظة أن جاس ([١٠١٠] ، جتاس ([١٠١٠] . ا

♦ مثال(۱) أوجد مجموعة حل المعادلة جاس = ألى في ١٠٠ ط ١.

الحل جاس = ٢

· · جا س موجبة ب (س في الربع الأول أوالربع الثاني)

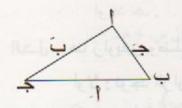
الزاوية الحادة الموجبة = ٣٠ (زاوية الربع الأول) س = ١٨٠ - ٣٠ (زاوية الربع الناين

مجموعة الحل = { ط ، قط }أو مجموعة الحل = { ٣٠ ،١٥١ وتقدير ستيني)

ومثال (٢) أوجد مجموعة حل المعادلة جتاس - ٣ = ، في ح . جتاس = ٣ ، : جتاس ∈ [- ١ ، ١] . Ø= 7.0

العلاقة بين قياسات زوايا المثلث وأطوال أضلاعه

العلاقة بين قياسات زوايا المثلث وأطوال أضلاعه .



أولا: قاعدة الجيوب:

عنى هذه القاعدة إذا علم زاويتين وضلع في المثلث

و صلعين وزاوية غير محصورة بينهما ويكون الم حباب حباب جاجب

أنيا: قاعدة جيوب التمام:

تحدم هذه القاعدة إذا علم التلاثة أضلاع للمثلث أو ضلعين وزاوية محصورة بينهما

$$\frac{1}{1} = \frac{1}{1} + \frac{1}{1} = \frac{1}{1} = \frac{1}{1} + \frac{1}{1} = \frac{1$$

مساحة أي مثلث = الله حاصل ضرب أي ضلعين × جيب الزاوية المحصورة بينهما

ا باب جاج = المجاب = باب جَ جااب =

الله على قاعدة الجيوب وقاعدة جيوب التمام:

@مثال(۱) مثلث ٢ ب جـ فيه ٢ = ٣ سم ، بَ = ٥ سم ، جَ = ٧ سم . او جد قياس ج.

الحل من قاعدة جيب التمام:

$$\frac{10-}{7} = \frac{\xi 9 - 40 + 9}{0 \times 7 \times 7} = \frac{7 - 40 + 9}{0 \times 7 \times 7} = \frac{10-}{7}$$

$$\frac{10}{7} = \frac{10}{7} = \frac{10}{$$

و مثال (۲) المثلث ؟ بجفیه ؟ =٥٤°، بُ =٥٠٠°، أ =١٠ سم.

اوجه ج. الحل هنا زاويتين وضلع (قاعدة الجيوب) جـرام اُولاً : نوجد الزاوية الثالثة : جُ = ۱۸۰ ° - (۵۴° + ۱۰۰ °) = ۳۰

$$\frac{1}{\sqrt{Y}} = \frac{1}{\sqrt{Y}} \times 1 \cdot = \frac{1}{\sqrt{Y}} \times 1 \cdot$$

@ صئال (٣) اوجد مساحة المثلث س ص ع الذي فيه سَ = ٨ سم ، صَ = ١٠ سم ، عَ = ٣٠ . الحل المعلوم س ، ص نستخدم مساحة المثلث = ل س ص جاع = × ۱۰×۸× + = $\frac{1}{Y} \times 1 \cdot \times \wedge \times \frac{1}{Y} =$

= ۲۰ سم

٩ ب جـ مثلث فيه P = ٥ سم ، بَ = ٤ سم ، جَ = ٣ سم . اوجد قياس P .

(يمكن الحل بمجرد النظر لاحظ الأعداد) (يمكن استخدام قاعدة جيب التمام)

التفاضل به (١٤٠) 4 تاسر يس به تشار (به من البعد البعد المالة ((الله على البعد المالة الماليد الماليد

متوسط التغير:

إذا كانت الدالة ص = د (س) معرفة على [أ، ب]، فإذا تغيرت س من س, إلى س, + هـ قان ص تتغير من د (س,) إلى د (س,+ هـ) ويكون :

🕥 عشال اوجد متوسط تغیر الدالة د (س) = ۲س - ۱ عندما تتغیر س من ۲ إلى ۲،٤

$$T = 1 - T \times T = (T)_2$$
 $T = 1 - T \times T = (T)_2$

$$T = 1 - Y \times Y = (Y)_2$$
 $T, \lambda = 1 - Y, \xi \times Y = (Y, \xi)_2$

$$Y = \frac{\cdot \cdot \wedge}{\cdot \cdot \cdot \cdot} = \frac{Y - Y \cdot \wedge}{\cdot \cdot \cdot \cdot} = \frac{(Y)^{2} - (Y \cdot \cdot \cdot)^{2}}{\cdot \cdot \cdot \cdot} = \frac{(N\omega)^{2} - (N\omega)^{2} - (N\omega)^{2}}{\omega} = \frac{(N\omega)^{2} - (N\omega)^{2}}{\omega} = \frac{(N\omega)^{2}}{\omega} = \frac{(N\omega)^{2}}{\omega}$$

مشتقة الدالة: [د (س) أو وص أو ع (د (س))]

ق كانت د (س) معرفة على] أ ، ب [وكانت س١ ﴿] أ ، ب [فإذا كانت :

قها د (س۱ + هـ) _ د (س۱) موجودة فإنما تسمى مشتقة الدالة عند س١

التفسير الهندسى للمشتقة : د (س) =ظا هـ = م حيث هـ مي الزاوية التي يصنعها المماس عند النقطة مع الاتجاه الموجب لمحور السينات .

م هي ميل المماس للمنحني عند النقطة .

لعلقة بين اتصال الدالة عند نقطة وقابلية الاشتقاق عند هذه النقطة:

- (١١) إذا كانت الدالة متصلة عند س، فليس من الضرورة أن تكون قابلة للاشتقاق عند س،
 - (١١) إذا كانت الدالة قابلة للاشتقاق عند س، فلابد أن تكون متصلة عند س،
 - (٣) إذا كانت الدالة غير متصلة عند س، فإنما تكون غير قابلة للاشتقاق عند س،

عادلة المماس للمنحنى عند النقطة (س، ، ص،) الواقعة على منحني الدالة لا (س) هي

معادلة العمودي للمنحنى عند النقطة (س، ص،) الواقعة على منحنى الدالة L (س) هي $\frac{1}{a} = \frac{1}{a} (m - m)$

لاحظ : إذا كان المماس للمنحني يوازي محور السينات يعني المشتقة = صفر .

التطبيق الفيزيائي للمشتقة :

إذا تحرك جسيم على خط مستقيم فقطع مسافة ف بعد زمن مقداره ١٠ فأن :

المسافة
$$= \frac{1}{2}$$
 السرعة $= \frac{1}{2}$ السرعة $= \frac{1}{2}$ السرعة $= \frac{1}{2}$ السرعة $= \frac{1}{2}$ السرعة $= \frac{1}{2}$

ملاحظات

- السرعة الابتدائية للجسم عندما ن = ٠
- عندما يعود الجسيم إلى نقطة البدء (القذف) ف = ٠ ، ٧ لم ٠
 - لإيجاد أقصى ارتفاع يصل إليه الجسيم نضع ع = ٠ نوجد نه ثم نعوض بما في ف.
 - لإيجاد التسارع عند انعدام السرعة نضع ع = نوجد له ثم نعوض بما في ت .

قوانين الاشتقاق

● إذا كانت كل من الدالتين قى ، ر قابلتان للاشتقاق عند س ، ر (س) ≠ .

$$^{1-i}$$
 $\omega = (\omega) = \lambda$ $\omega = (\omega) = 0$

$$(w) = [(w)]^{0}$$
 $(w) = (w) = (w)]^{0} \times [w]$ $(w) = (w) = (w)$ $(w) = (w)$ (w) $(w) = (w)$ (w) (w) (w) (w) (w) (w) (w) (w) $($

$$(w) = \tilde{\mathfrak{G}}(w) \times (w) \times (w) = \tilde{\mathfrak{G}}(w) \times (w) + \tilde{\mathfrak{G}}(w) \times (w) = \tilde{\mathfrak{G}}(w) \times (w) \times$$

$$\frac{\tilde{\mathfrak{v}}(w)}{c(w)} = \frac{\tilde{\mathfrak{v}}(w) \times c(w) - \tilde{\mathfrak{v}}(w) \times c(w)}{c(w)}$$

مشتقة خارج قسمة دالتين = مشتقة البسط × المقام - البسط ×مشتقة المقام مشتقة عارج قسمة دالتين = مشتقة المقام) المقام (المقام) المقام) المقام (المقام) ال

$$\tilde{c}(\omega) = \frac{1}{\tilde{c}(\omega)} \times \frac{1}{\tilde{c}(\omega)} = \frac{1}{\tilde{c}(\omega)} \times \frac{1}{\tilde{c}(\omega)} = \frac{$$

$$\tilde{\mathbb{Q}}(\omega) = \tilde{\mathbb{Q}}(\omega)$$

$$\tilde{\mathbb{Q}}(\omega) = \tilde{\mathbb{Q}}(\omega)$$

المشتقة د (س)

الدالة د (س)

$$\tilde{c}(\omega) = A \tilde{b}(\omega) \times \tilde{o}(\omega)$$

$$\langle \Box$$

$$\tilde{\mathfrak{o}}(\omega) = \tilde{\mathfrak{o}}(\omega) \times \iota_{\mathfrak{o}}$$
 دَ (س) = $\tilde{\mathfrak{o}}(\omega) \times \iota_{\mathfrak{o}}$

$$\langle -$$

مشتقات الدوال الدائرية

المشتقات العليا

- المشتقة الثانية : ص الود الس) أو وس
- المشتقة الثالثة : ص اله أو ك السي اله المشتقة الثالثة : ص اله المشتقة التي المالة المثلثية التي الها حرف ت تكون مشتقتها سالبة
- مشتقة جا (زاوية) = جنّا (الزاوية) × مشتقة الزاوية . وهكذا باقي الدوال
- مثنقة جان [د (س)] = \dot{x} جان 1 [د (س)] جتا [د (س)] × \dot{c} (س) (س) (نعاملها معاملة مثنقة قوس وعليه آس)

نهاية الدوال الحقيقية

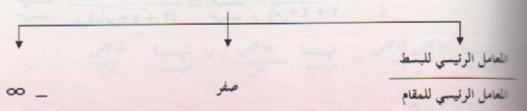
عد أماية دالة عند نقطة نعوض تعويض مباشر أولاً إذا كانت النتيجة أي عدد أو ္ فهو النهاية أما إذا كان الناتج صقر أوننا نستخدم إحدى الطرق .

- الايجاد نماية دالة عند نقطة يتغير عندها التعريف نوجد النهاية اليمني ونوجد النهاية اليسرى ثم نقارن بينهما فإذا كانت النهايتين متساويتين ... النهاية موجودة أما إذا اختلفت النهايتين فإن النهاية غير موجودة.
 - 🔹 إذا كانت ١٦، ٩، دالتين معرفتين على الفترة ف بحيث
 - - $\frac{i}{w} = 1$ (حیث س مقیسة بالتقدیر الدائري) $\frac{i}{w} = 1$
 - الدائري) با س المائي الدائري) المائي المائي المائي الدائري) المائي المائي الدائري) الدائري) الدائري)

تصال الدالة

يقرض أن الدالة د(س) معرفة عند س فإننا نقول إن د(س)

$$(-1)^{-1}$$
 $= c(m) = c(m)$



إذا كانت درجة البسط أكبر من درجة المقام

و الله عند البسط = درجة المقام إذا كانت درجة البسط أقل من درجة المقام

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشـق الأهلي\$@) (أقسـام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>

لوع

1

1

(4

(0-

إذا كان الناتج 👁 - 👁 فإننا نضرب في المرافق إذا كان بما جذر أو نوحد المقام ونجمع أو نطرح إذا كان بما كسرين.

$$\begin{pmatrix} -\frac{1}{2} & -\frac{1}{$$

المثال (١) أوجد هاية كل من الدوال الآتية:

(1)
$$\frac{4}{m}$$
 $\frac{1}{m}$ \frac

الحل كل المسائل تعويض مباشر تعطى صفر

$$\frac{1}{\xi} = \frac{1}{1 + \frac{1}{\xi + \omega}} = \frac{\frac{1}{\xi - \frac{1}{\xi + \omega}}}{(1 + \frac{1}{\xi + \omega})} = \frac{1}{(1 + \frac{1}{\xi + \omega})} = \frac{1}{(1 + \frac{1}{\xi + \omega})}$$

(نهاية حاصل ضرب دالتين إحداهما محدودة والأخرى نهايتها تساوي صفر الناتج = صفر)

و مشال (٣) أوجد النهايات الآنية:

$$\frac{W^{+}+W^{-}}{W^{-}} = \frac{W^{+}+W^{-}}{W^{-}} = \frac{W^$$

$$\Psi = \frac{+ \Psi_m}{m} + \frac{+ \Psi_m}{m} = \Psi$$

$$\Upsilon = \frac{\Lambda}{\frac{\epsilon}{2}} = \frac{0}{\frac{\epsilon}{2}} + \frac{\Psi}{\frac{\epsilon}{2}} = \frac{00}{00^{\frac{2}{2}}} \cdot \frac{1}{\frac{2}{2}} + \frac{1}{\frac{2}{2}} = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = \frac{1}{2}$$

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية _www.yzeeed.com/vb

أمثلة على المشتقات

$$\frac{\Lambda}{0}$$
 اوجد د ر (۱) افا کانت : ص $\frac{\Lambda}{0}$ اوجد د ر (۱)

$$\frac{1}{(w)} = \frac{1}{(w)}$$
 القاعدة ص $\frac{1}{(w)} = \frac{1}{(w)}$

$$\frac{(\omega)\tilde{\mathfrak{o}}\times \tilde{\mathfrak{o}}-1}{\Upsilon((\omega)\tilde{\mathfrak{o}})}=\tilde{\omega} = \frac{17-\omega}{\Upsilon((\omega)\tilde{\mathfrak{o}})}=\frac{17-\omega}{\tilde{\mathfrak{o}}}=\frac{$$

$$17 - = \frac{17 -}{r_{(1)}} = (1)^{\frac{1}{2}}$$

مثال (٣) يتحرك جسيم في خط مستقيم فيقطع مسافة ف متراً بعد زمن ن ثانية بالعلاقة
$$^{\rm Y}$$
 مثال $^{\rm Y}$ ف $=$ ن $^{\rm Y}$ اوجد السرعة الابتدائية للجسيم .

الحل ع (ن) =
$$\frac{a}{a}$$
 = π ن $\frac{V}{V}$ السرعة عند أي لحظة ن V السرعة الابتدائية نضع V = V = V + V = V = V + V = V السرعة الابتدائية نضع V = V

👛 مثال (٤) اوجد قياس الزاوية التي يصنعها الماس للمنحني:

الحل نفرض الزاوية قياسها هـ

$$\frac{b}{b} = b = b = \frac{d}{b}$$

قاعدة التسلسل: إذا كان ص = د(ع) ، ع = (س) فإن
$$\frac{20}{20}$$
 = $\frac{20}{20}$ × $\frac{23}{20}$

$$\frac{2m}{m^2} = \frac{4m}{m^2} + \frac{4m}{m^2} = \frac{4m}{m^2} = \frac{4m}{m^2} + \frac{4m}{m^2} = \frac{4$$

تابع مسائل على المشتقات ﴿ ﴿ ﴿ ﴿ ﴿ ﴿ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ مَا اللَّهُ مَا اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ

- ومثال اوجد المشتقة الأولى لكل من الدوال:

1 = 1

التين عن مشقة حاصل صرب دالتين التين التين

س = جتا س المعنى (جتا س)
$$\neq$$
 جتا س المعنى (جتا س) \neq جتا س المعنى ص \neq جتا س \neq حتا س \neq ح

اوجد مشتقة الدوال الآتية:

$$\frac{1}{\sqrt{2}}(\omega) = \sqrt{w^{2} + w^{2} + w^{2}} \qquad v = (\omega) \cdot v \cdot v \cdot w = (\omega) \cdot v \cdot v \cdot w \cdot v$$

الحل
$$\dot{c}$$
 (س) = ۲ جا س جنّا س استخدمنا قانون مشتقة قوس وعليه أس \dot{c} (س) = جا \dot{c} من قوانين حساب المثلثات ۲ث (جا ۲ س جنا س)

٣ حاول الحل بنفسك

تابع مسائل على المشتقات

تدريب اوجد المشتقة الأولى لكل من الدوال:

تطبيقات حساب التفاضل

النقط الحرجة للدالة

إذا كانت د دالة معرفة على فترة فأن النقط الحرجة للدالة على الفترة المفتوحة هي تلك النقط التي تكون عندها الدالة غير قابلة للاشتقاق أو المشتقة عندها تساوي صفراً .

فترات التزايد والتناقص

لتكن د دالة متصلة على [أ. ب] :

فأن هنالك على الأقل نقطة واحدة جـ ﴿ ﴿ أَ ، بِ ﴾ تحقق ۚ لـ ﴿جِ ﴾ = صفراً

🔮 مثال (١) اوجد قيمة جالتي تعينها نظرية رول للدالة

الحال

$$T = T + 17 - 17 = (f) 2, \quad T = T + \cdot - \cdot = (\cdot) 2 \quad T$$

$$\dot{c}$$
 (m) = 7m - 3 \dot{c} (4) = 74 - 3

المحظ: [د (س) من الدرجة الثانية الحل بمجرد النظر جـ= متوسط حدي الفترة]

تدريب

قابلة

حقق شروط نظریة رول للدالة د (س) = $m' - rm + \Lambda$ واوجد قيمة ج التي تعينها النظرية متى توفرت الشروط.

نظرية القيمة المتوسطة للتفاضل

🍅 🌰 قرر إن كان يتوافر للدالة د شرطا نظرية القيمة المتوسطة على الفترة ف واحسب جـــ مقتضى النظوية متى توافر الشرطان: د (س) = س ٢ - ٢س - ٣ ، ف = [٣ ، ١]

$$\dot{c}(w) = v - v - v - v$$

$$v = v - v = (v) = (1)$$

$$\frac{7}{r} = \frac{(r-)-r}{r} = 1-r$$

$$1, o = \frac{\psi}{\psi} = 1, o$$

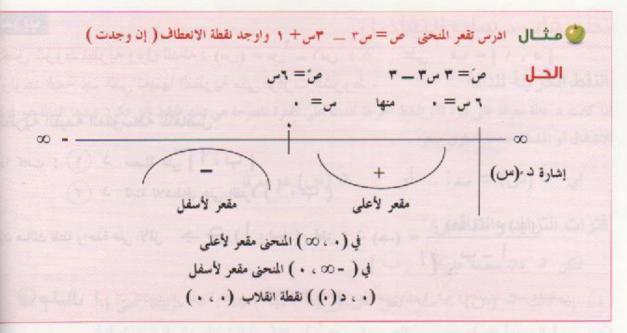
الفترة) و يمكن الحل مباشرة د (س) من الدرجة الثانية جــ = متوسط حدي الفترة)

التقعر

كن د قابلة للاشتقاق مرتين على الفترة (أ، ب)

وإذا كانت جـ نقطة في مجال الدالة د وكان بالقرب من جـ اتجاه تقعر د عن يسار جـ يختلف عنه عن يمينها فأننا نسمى النقطة (ج. ، د (ج.)) نقطة انعطاف (انقلاب) .

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية www.yzeeed.com/vb



تصنيف النقاط الحرجة

اختبار المشتقة الأولى

لتكن جـ نقطة حرجة للدالة د وافرض أن د متصلة عند جـ

- ا إذا وجدنا بالقرب من جـ أن \hat{L} (س) < صفر عن يسار جـ و \hat{L} (س) > صفر عن يمينها فأن د (جـ) قيمة صغرى محلية .
- (w) > 0 إذا وجدنا بالقرب من جـ أن (w) > 0 (س) (w) > 0 ون يسار جـ و (w) < 0 عن يمينها فأن د (w) = 0 قيمة عظمي محلية .
 - اذا وجدنا بالقرب من جـ أن إشارة لا تختلف عن يمين جـ وعن يسارها فأن د (جـ) ليست قيمة قصوى محلية .

اختبار المشتقة الثانية

لتكن جـ نقطة حرجة للدالة د

- ا إذا كانت د ﴿ (ج) > صفر فإن : د (ج) قيمة صغرى محلية
- اِذَا كَانَت دُّ (ج) < صفر فإن : د (ج) قيمة عظمي محلية

الحظ أن : إذا كانت كَّ (س) = صفر أو كَّ (س) غير موجودة فأن اختبار المشتقة الثانية لا يصلح هنا

اختبار المشتقة الأولى:

لح هنا



$$c (7) = 7 \times 7 = 17 = 7$$
د (7) قیمة صغری محلیة

لاحظ : إذا طلب التقعر أو نقط الانقلاب الحل عن طريق المشتقة الثانية

6

بنات فقط

عين خطوط التقارب (توجد في الدوال الكسرية فقط)

- ﴿ إِذَا كَانَ مُجَالُ الدُّلَّةِ هُو حَ ﴿ { أَ } فَإِنْ سَ= أَ هُو خَطَّ التَّقَارِبِ الرَّأْسِي .

الحل المجال هو ح _ { ٢ } معادلة خط التقارب الرأسي هو: س = ٢

﴿ إِذَا كَانَتَ دَرَجَةَ الْبَسَطَ = دَرَجَةَ الْمُقَامَ فَإِنْ هَنَالُكُ خَطَّ تَقَارِبُ أَفْقِي هُو

ص = معامل س موفوعة لأكبر أس ولا يوجد خط تقاربي ماثل . معامل س موفوعة لنفس أس

معامل س مرفوعة الأكبر أس
$$= \frac{\gamma}{1} = \frac{\gamma}{1}$$
 خط تقاربي أفقي للدالة معامل س مرفوعة لنفس أس

- إذا كانت درجة البسط < درجة المقام فإن خط التقارب الأفقي هو ص = صفراً
 ولا يوجد خط تقاربي مائلاً
- إذا كانت درجة البسط > درجة المقام بدرجة واحدة فإن: خارج قسمة البسط على المقام هو خط تقاربي مائل ولا يوجد خط تقاربي أفقي بشرط أن يكون خارج القسمة مقدار من الدرجة الأولى ، وإذا لم يكن كذلك فليس هناك خط تقاربي مائل أو أفقي .

إذا كان عبل الملا عو ج ... [1] بان س = أ هو خط الفارب الرأسي .

$$\frac{w + w - v}{w} = \frac{w - v}{w}$$
 = (س) = $\frac{w - v}{w - v}$

الحل m=1 خط تقاربي رأسي للدالة 0=m=1 خط تقاربي مائل 0=1 لا يوجد خط تقاربي أفقي

التكامل

الدالة الأصلية

- إذا كانت الدالة دَ (س) تساوي صفر على [أ، ب] فأن د تكون ثابتة في الفترة [أ، ب]
- لتكن الدالة د معرفة على الفترة ف إذا كانت ل, ، ل, دالتين أصليتين للدالة د على الفترة ف
 فإنه يوجد ث ∈ ح بحيث :

قواعد التكامل

$$\frac{w_{0} + 1}{1 + v_{0}} = \frac{w_{0} + 1}{v_{0} + 1} + v_{0}$$
 نزید الأس واحد ونقسم علی الأس الجدید

$$\frac{[c(w)]^{i}}{(c(w))^{i}} = \frac{[c(w)]^{i}}{(c(w))^{i}} + \frac{[c(w)]^{i}}{(c(w))^{i}} +$$

$$\int \frac{c(w)}{c(w)} \approx w = \log |c(w)| + c$$

كاملات الدوال المثلثية

ـة مقدار

أمثلة على قواعد التكامل

وجد التكاملات التالية

$$\frac{1}{4} + \frac{1}{4} + \frac{1$$

لاحظ: لا يوجد تكامل جا اس أو جتا اس ولكن نستخدم التحويلات $(س + \frac{1}{4}) = \frac{1}{4} = \frac{1}{4}$

مثال اوجد التكاملات الآتية

الحل
$$\frac{1}{4}$$
 بنا المعالمة المعالمية $\frac{1}{4}$ بنا $\frac{1}{4}$ بنا $\frac{1}{4}$ بنا $\frac{1}{4}$ بنا المعالمة بنا المعالمية $\frac{1}{4}$ بنا المعالمة بنا المعالمية $\frac{1}{4}$ بنا المعالمة بنا المعالمية $\frac{1}{4}$ بنا بنا المعالمية بنا ا

تابع حل المثال السابق

عطق القاعدة رقم (٥) إقا ٧س ظا ٧س ع س = ٢ قا ٧س + ث

تطبيقات التكامل غير المحدودة

الهندسي الهندسي

م ع س = د(س) + ث هو مجموعة المنحنيات التي ميلها م .

كي تحصل على منحنى معين من هذه المجموعة ينبغي أن نعين قيمة ثابت التكامل ث وذلك عن طريق اشتراط مرور الحق بنقطة معينة .

الحل معادلة المنحني:

二+(1

تابع حل المثال السابق

حل المثال السابق
$$0 = 0$$
 من $0 = 0$ من $0 = 0$ ولإيجاد ثابت التكامل ث نعوض بالنقطة $(-1,0)$ من $0 = 0$ $0 = (-1)^7 + ($

معادلة المنحق عي .

التطبيق الفيزيائي
$$3 = \frac{1}{2}$$
 $3 = \frac{1}{2}$ $3 =$

$$\frac{1}{\sqrt{1}} \int_{\mathbb{R}^{2}} \frac{1}{\sqrt{1}} \int_{\mathbb{R}^{2}} \frac{1}$$

to ment and the state of the second of

التكامل المحدّد

تجزيء المنتظم النوني

ي قمنا بتجزيء الفترة [أ ، ب] وكانت المسافات بين نقط التجزيء متساوية سمى التجزيء الناتج التجزيء المنتظم النوين عدرة [أ ، ب]

$$\Delta = 1 + C \times \Delta$$
س (منها يمكن إيجاد أي نقطة من نقاط التجزيء)

$$\frac{t}{\dot{\upsilon}} = \frac{7 - 7}{\dot{\upsilon}} = \frac{\dot{1} - \dot{\upsilon}}{\dot{\upsilon}} = \omega \Delta$$

$$(7,7) = (7,7) = \frac{1}{0},7+7 \times \frac{1}{0},7+7 \times \frac{1}{0}$$

$$(7, \frac{1}{7} \times 0 + 7, \frac{1}{7} \times 1 + 7, \frac{1}{7} \times 7 + 7, \frac{1}{7} \times 7 + 7, \frac{1}{7} \times 7 + 7, \frac{1}{7} \times 7) = (7, 7)$$

الحظ : عد نقاط التجزيء = ن + ١

جعوع ريمان

كن د دالة معرفة ومحدودة في [أ ، ب] يعرف مجموع ريمان للدالة د المناظر للتجزيء تن (أ ، ب) بأنه :

$$\sum_{k=1}^{\infty} c(\epsilon_{k}) \cdot \Delta \omega_{k}$$

خرية القيمة المتوسطة للتكامل

إذا كانت د متصلة على [أ، ب] فإنه يوجد نقطة س. ﴿ [أ، ب] بحيث :

عة __

$$\frac{V}{U}$$
 عثال أوجد قيمة س. الذي تحققه نظرية القيمة المتوسطة للتكامل $\frac{V}{V}$ الحل $\frac{V}{V}$ $\frac{V}{V}$

بعض خواص التكامل المحدد

$$[-, -] = \int_{1}^{2} c(w) \cdot aw + \int_{1}^{2} c(w) \cdot aw = \int_{1}^{2} c(w) \cdot aw + \int_{1}^{2} c(w) \cdot aw = \int_{1}^{2} c$$

إذا كانت الدالة د(س) متصلة على [أ ، ب] وكانت ي هي الدالة المعرفة بواسطة :

$$(w) = (w) = (w) = (w) = (w) = (w) = (w)$$

$$(w) = \int_{0}^{w} (w) = \int_{0}^{w} (w) = (w) = (w)$$

• إذا كانت الدالة د متصلة في [أ، ب] وكانت ل دالة أصلية للدالة د على [أ، ب]

سلسلة فهد التعليمية

$$\frac{e}{2} = \frac{e}{2} \int c(w) = c(w)$$
 ، $\frac{e}{2} \int c(w) = c(w)$

لدالة الأصلية للدالة الأسية

$$\dot{z} + \ddot{e} = \omega \cdot \ddot{e} \cdot c$$

$$\dot{z} + \ddot{e} \times \frac{1}{1} = \omega \cdot e \cdot c$$

ومشال (١) اوجد التكاملات الآتية

(where
$$e$$
 is e is e in e is e is e in e in

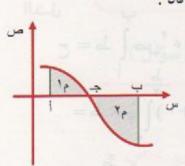
$$| \frac{1}{1} \frac{d}{d} \frac{$$

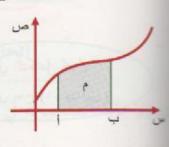
و مثال (٣) اوجد التكاملات الآتية

تطبيقات حساب التكامل المحدد

الستوية عض المناطق المستوية

لتكن د دالة معرفة ومحدودة على [أ ، ب] فأن :





$$|\lambda - \lambda| = |\alpha| + |\alpha|$$
 $|\lambda - \lambda| = |\alpha| + |\alpha|$
 $|\lambda - \lambda| = |\alpha|$

(المنحني جزء منه فوق محور السينات وجزء تحت محور السينات)

السحني بأكمله فوق محور السينات) (المنحني بأكمله تحت محور السينات)

بصفة عامة : فأن مساحة المنطقة المحصورة بين منحنى الدالة
$$\omega = c(\omega)$$
 والمحور السيني ω والمستقيمين $\omega = 1$ ، $\omega = 1$ ، $\omega = 1$. $\omega = 1$

یا تحجوم الأجسام الدور الله إذا كان ح يساوي الحجم الحاصل من دورات المنطقة المحصورة بين منحنى الدالة ص= د(س) ومحور السينات والمستقيمين س= أ ، س= ب دورة كاملة حول محور السينات فأن هذه الحجم

شال (۱) اوجد مساحة المنطقة المحصورة بين المنحنى ص = د(س) = س، ومحور السينات والمستقيمين س = ، ، س = ٣ .

الحل الدالة د (س) = س تقع بأكملها فوق محور السينات المساحة م = [س عس

$$= c(m) = -$$
 من السينات ، وفوق $= c(m) = -$ دورة كاملة حول محور السينات .

الحل ب
$$\frac{d}{\gamma}$$
 $d = \frac{d}{\gamma}$
 $d = \frac{d}{\gamma}$

تكامل ت التسارع

تطبيقات على الميكانيك



مثال يتحرك جسيم في خط مستقيم حسب القانون ع (ن) =
$$3$$
 ن + 7 حيث ع (ن) تمثل السرعة متر/ ث اوجد إزاحة الجسيم من: 0 = صفر إلى 0 = 0 .

$$|\langle \psi \rangle| = \int_{\mathbb{R}^{3}} |\psi \rangle = |\langle \psi \rangle| = |\langle$$

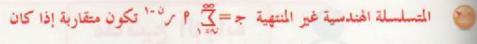
نموذج (الاختبار الأول)

الحل : (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

حتر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

V/3

ىنات فقط



=[1,7]

Y @ 1 (i) 14(3)

وذا كان إ درس)ء س = ١١ فإن إ درس)ء س = حيث درس دالة قابلة للتكامل

11-0 110 100 100

وذا كانت ع هي سرعة تحرك جسيم فإن 1ع. ءن = (حيث ف المسافة، ت التسارع)

اذا کانت د (س) > صفر عندما س > ۹ فإن الدالة في (۹، ∞) تكون

1 مقعرة الأسفل ب مقعرة الأعلى الاتانية الله تناقصية

د(س) = جاس فإن المشتقة الرابعة للدالة هي

(۱) جتاس 🕒 – جتاس 🔾 جاس (د) - جاس

😁 القطع المكافئ الذي معادلته (ص ٢٠) = ٨ (س - ١) رأسه هو

(1, 7) (-1, 7) (-1, 7) (-7, 1)

معادلتي الخطين المقاربين للقطع الزائد $\frac{m}{17}$ - $\frac{m'}{1}$ = ۱ هما

 $w = \pm \frac{\psi}{\psi} = 0$ $w = \pm \frac{\psi}{\psi} = 0$ $w = \pm \frac{\psi}{\psi} = 0$ $w = \pm \frac{\psi}{\psi} = 0$

🗃 المعادلة س - ٤ ص = ٨ تمثل معادلة

 قطع ناقص
 قطع ناقص دائرة ب قطع زائد

طويت ورقة مستطيلة أبعادها ١٠ سم، ٢٠ سم فشكلت اسطوانة دائرية قائمة ارتفاعها • ١ سم فإن مساحتها الجانبية = بنین فقط 👑

ا ١٠٠١سم ا ن ١٠٠٤سم ا ع٠٠٠سم Y . . (1)

مفاتيح الإجابة

- (2 14 11 19 ٤ ۲. 11 3 27 24 Y£ 40 27 TV 44 49
- 11 14 14 (1) 18 10

} حل الم 11

قر الإجا

إذا كانه

- مضلعار : \$ (1)
- إذا كانت
- Y 1
- الفئة الم
- أ الفنة ع الله
- ۲. ام
- £ . (i)
- 🕚 المصفوة
- £ (1) 🕚 إذا كان
 - 7 1
- 🕙 في أي ق 11



نموذج (الاختبار الثاني)

الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

	(05-0-0-			
الله متوازي مستع الماليونيونيونيون		- M	حة فيما يلي:	تر الإجابة الصحر
	، س ={۲،۶، ۲		عة ش = { ۲ ، ۳ ،	
	Øo		{7, € , ₹} ⊕	
			و ۳۲ = ۵ هو س س	
			∀ •	
ساحتيهما			، النسبة بين طولي ضلع	
			۳:۲ · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
)=↓· (
	54 549 (90 s/1		الجدول التكراري هي	
	تقابل أكبر تكرار			أ الفنة التي تقابل أ
		(الفئة التي	ي نهاية الجدول	 الفنة التي توجد ف
	ا استان جوما د غال سيال استان د			کا ۲۰°+ جتا′ + جتا′
	1. 🕢			
			آ] ليس لها نظير ضـ ۱۲ ﴿	
	7 ③	ن =	! = ۲۲۰ فان : (ب) غ	إذا كان: ان
	باو پا		بة يكون احتمال الحادث	
	1 0	1-0	€ صفر	10

- الدالة التي تمثل كثيرة حدود من الدوال المعطاة هي
- 1 _ V + V 0 1 + V 0 + V 0 + V 0 + V 0 + V 0 1 V 0 1 V 0 1 V 0 0 1

23

0 (1)

1)(1)

اذا ک

Y (1)

(۱) ص

اول د

20

17 1

منشور

11 (1)

T-

£- (1)

للدالة

(۱) ص =

- إذا كانت د (س) كثيرة حدود من الدرجة الثالثة ، هـ (س) كثيرة حدود من الدرجة الثانية فإنّ د(س) ، هـ (س)
- الأولى
 الأولى
 الأولى
 الأولى
- 🚳 متوازی مستطیلات أبعاده: ٣سم، ١٤سم، فان طول قطره = سم
 - ۱۹ آ ۱۹ آ ای مستقیمین عمودیین علی مستو واحد
- آ متوازیان ب متعامدان کی متقاطعان ب متخالفان
- (ص، ، ⊕) مي
 (ص، ، ⊕) مي
 (۳،۲،۱،۰) ⊕ (۲،۲) ⊕
 - اذا کان ع = ۳ (جتا۹۰ ° + ت جا۹۰ °) فإن ع =
 - ن q € q ⊕ q 1
 - (س) = √ س ۲ + ۱ هو
 مجال د(س) = √ س ۲ + ۱
 - [][-1:1] (w. 1]U[1 -100.) (1.1-] (1.1-]
 - نها <mark>۷ با ۳ س</mark> جا ۳ س = سام می سان که ۳ و سان سام می سان که سان سام سان سام که سان سام سام که سام سام که سام که
 - الدالة د(س) = س جاس دالة
- أ زوجية
 ب محدودة
 ع فردية
 و لا زوجية و لا فردية
 - - يؤرة القطع المكافئ (س ـ ٣) = ٨ (ص ـ ٤) هي (س ـ ٣) ... (٣ ـ ٨) هي (٣ ـ ٨) ... (٣ . ٨) ... (٣
 - (↑(↑,↑) (↑,↑) (↑,↑) (↑,↑)

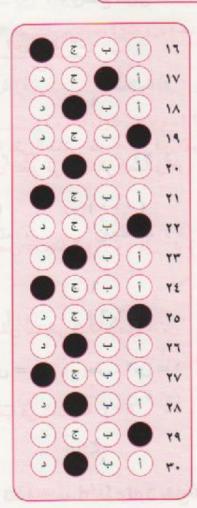
- نها جا ۲<u>س +ظا ۳س</u> = (س مقیسة بالتقدیر الدانري) سه به التقدیر الدانري) (س مقیسة بالتقدیر الدانري)
- (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (1) ٥
 (2) ١
 (3) ٢
 (4) ٢
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (2) ١
 (3) ١
 (4) ١
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (2) ١
 (3) ٢
 (4) ١
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (2) ١
 (3) ١
 (4) ١
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (2) ١
 (3) ١
 (4) ١
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (2) ١
 (3) ١
 (4) ١
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (2) ١
 (3) ١
 (4) ١
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (2) ١
 (3) ١
 (4) ١
 (5) ١
 (6) ١
 (7) ١
 (8) ١
 (9) ١
 (9) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 (1) ١
 <l
 - $(\frac{1}{7}, \frac{1}{7}) \odot (\frac{1}{7}, \frac{1}{7}) \odot (\frac{1}{7$
 - معادلة المماس لمنحنى الدالة ص = س عند س = ١ هي
 - () ص ٢س = ١ (ب ص ٢س = ١ (٥ ص س = ٢ (٥ ص س = ١ اول حد سالب في المنتابعة (٥ ٩ ، ، ، ، ، ٣٤ ،) هو

 - منشور ثلاثي منتظم طول ضلع قاعدته ٦ سم وارتفاعه ١٠ سم فإنّ حجمه = بنين فقط الله
 - ا ۱۱۱ سم بيوسط ١١٠٥ سم ٢٠١٠ سم ٢٠١٠ سم
 - = [٣,٣-] = بنات فقط (...) = (٣,٣-) (...) = (٣,٣-)

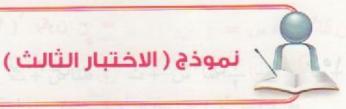
إ فردية

- - $\frac{r_{-}}{\gamma} = \omega$ $1 = \omega$ $0 = \frac{r_{-}}{\gamma} = \omega$ $0 = \omega$ $0 = \omega$

مفاتيح الإجابة



	1
() () () ()	1
	۲
	٣
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	i
(C ()	0
	٦
() () () () ()	٧
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٨
	4
	١٠
○ ⑤ ○	11
	11
() () () () ()	18
1 - 3	١٤
100	10
Charles and the same of	



الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

			حيحة فيما يلي:	عر الإجابة الص
			یق ر:ح ← حمعر	
	1-0	10	Y_ @	1. 10
بساوي	ة قطرها ٨ سم ي	ع مرسوم داخل دائر	لمثلث متطابق الأضلاع	🥚 طول العامد ا
	T/± 3	37/7	t ⊕	y Y (1)
	1 (1)	۹ هو ۷ ©	.اد ۳ ، ۷ ، ۱۱ ، ه ، پ ه	الوسيط للأعد (٣)
			المتباينة إس ـ ١	
(∞° £)U((€ , ₹_) ⊕	
			لخماسي المنتظم =	
	°1.A 🕗		.14. ⊙	
			4477	
	i (1)	Vr) = 1/E	Y .	1 1 1 de 20
			عملية ثنائية معرفة بالقاع	
	1-0	1 C 7		TEACH TO

إذا كان أب = [٢] ، جد الله س + ٣ ص وكان أب / جد فإن ك =

A (3)

10 11

مرکز الدائرة التي معادلتها
$$(w-w)' + (\omega + 1)' = 7$$
 هو $(x-w)(w-w)$ مرکز الدائرة التي معادلتها $(w-w)(w-w)$ $(w-w)(w-w)$

و الله قا س م س = مراحيا ويتالقه

$$\frac{1}{1} = \frac{1}{1} = 100$$
 $\frac{1}{1} = 100$ $\frac{1}{1} = 100$ $\frac{1}{1} = 100$

مفاتيح الإجابة

	_
0000	17
() () () ()	14
	14
○ € ⊕ ●	19
() () ()	٧.
2 C 1	71
	**
○ ② ⊕ ●	77
(((((((((((((((((((45
	40
	77
	TV
	TA
	44
() () () () ()	۳.

() () () () ()	1
0 2 0 1	۲
	٣
	٤
(· · · · · ·	0
(1) (2) (-)	7
	v
() () () ()	٨
(4)	4
	1.
	11
	17
	14
	15
	14
	10
	1

Ť_t 🚳

مىرز ن د

🕝 قيمة

اً مضا

ون مضا (آ)

و لأي

• ①

🗿 إذا ك

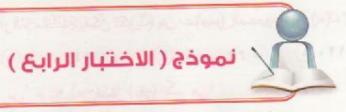
• 🕦 النظير 🐠

النظير آ[

اذا کا

v ① <u>'ث</u> (۹

11



الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

ختر الإجابة الصحيحة فيما يلى:

N€ 17 () 4(3)

مميز المعادلة: س ميز المعادلة: س ميز المعادلة: س ميز المعادلة: س ميز المعادلة المعا

TE 10 10 10 (د)صفر

= المحدد جا٠٠ طاء ا

<u>ا ا</u> بصفر 1 (1)

مضلع محدب مجموع زوایاه = ۱۸۰۰ فإن عدد اضلاعه یساوي

17(2) 11 💬 9 (3)

🕝 لأي زاووية موجهة س إذا كان : ظا ً س = ٣ فإنَّ قا ً س = 0 () Y (E) (E) (F)

🚳 إذا كان طول ظل برج المملكة يساوي ٢٠٠٠م فأن ارتفاع البرج =

(١٠٠٠م ب١٠٠م ع٠٠١م (١٠٠٠م

النظير الضربي المصفوفة [" "] هو المصفوفة ا

﴿ إِذَا كَانِتَ ۞ عَمَلِيةَ تُنَانِيةً مَعْرِفَةً عَلَى ۞ كَمَا يِلِي أَ ۞ بِ = أَ + بِ أَ _ أَ فَإِنَّ ٣ ۞ ٤ =

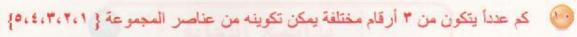
17 (4) V (1) 40 E

 $=\frac{\text{''}\Box+\Box+\Box+\Box}{\text{'}\Box,\text{'}\Box+\Box+\Box+\Box}$

ا ا ب 1-(E) (د) _ ت

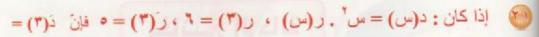






- 17. 3 7. 8 99 71
 - مجموعة حل المعادلة: س + ۹ = صفر في كـ هي
 - - اذا کانت س = {۲، ۴، ۲، ۵ فإن: ن (ق (س)) =
- E WELFILATO A BO A TO STORY
- اذا كان إحتمال سفر خالد ٢٠ وإحتمال نجاح سعد ٦٠ فإنّ إحتمال عدم سفر خالد وعدم نجاح سعد يساوي

 - 1999 1... (8 999)
 - 18.0 18.0 18.0
 - اذا کانت د(س) = m' m' س ، $m \in [-T, T]$ فإنّ القيمة العظمى المطلقة للدالة هي الحالي د مي M هي M
 - ا جا پ جتا پ ء س =
 - - = w + (* + w *) \ \frac{e}{s w + \limins \li
 - $=\frac{3}{1}$ | $\frac{3}{1}$ | $\frac{3$
 - س ۲+۲ س (€) ۲ س (€) س ۲+۲ س (1) س



- - اذا کانت درس) = جاس فان درس) + درس) =
- اَ جا ّ س اب ا
- وعداد القطع الناقص الذي نهايتا محوره الأكبر (٠٠ ± ٣) وبعده البؤري ؛ وحدات هي المعادلة القطع الناقص الذي نهايتا محوره الأكبر

$$1 = \frac{1}{6} + \frac{1}{6}$$
 $1 = \frac{1}{6} + \frac{1}{6}$ $1 = \frac{1}{6} + \frac{1}{6}$

- و إذا كانت ص = لو س ، فإن ص =
- س ۲ ۲ (۰) س ۱ (۱) 'w (3)
 - 🚳 دالة الجيب د(س) = جا س دالة دورية ودورها
- ل Y (ع وحدها الأخير ٢١ وعدد حدودها المسابية التي حدها الأول ٣ وحدها الأخير ٢١ وعدد حدودها ١٠ يساوي
- 010 1Y.E £A.W 1T.I
- المساحة الجانبية لهرم رباعي قانم ٢٠ سم وطول ضلع قاعدته ٢ سم فإنّ ارتفاعه = بنين فقط 🐿
 - ا ٦٠١ سم ع ع سم ١٠٥٠ سم
- وط دائري قائم طول نصف قطر قاعدته ٢ سم وطول راسمه ١٠ سم بنين فقط **الله** فإنّ حجمه =..... سم"
 - P44. € 188€ 3331 F A4. € P44.
- و التعويض المناسب لهذا التكامل هو بنات فقط التعامل هو التعويض المناسب لهذا التكامل هو
- $\frac{1}{1} = \frac{1}{1} = 100$ $\frac{1}{1} = \frac{1}{1} = 100$ $\frac{1}{1} = \frac{1}{1} = 100$ و للدالة ص = سرا - على معادلة الخط التقاربي المائل هي بنات فقط التقاربي المائل هي
 - - 1 _ = w = w = w (1)

مفاتيح الإجابة

000	17
0000	14
	14
3 E + 0	19
	٧.
	*1
	**
(- ()	74
(((((((((((((((((((YE
	40
	77
	**
	44
○ ② ○ ○	44
	۳.

0000	1
○ ② ② ●	۲
	٣
	٤
1000	٥
() () () () ()	٦
	٧
(((((((((((((((((((٨
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	9
· · · ·	1.
() () () ()	11
1 0	17
(a) (c) (c)	18
· · · · ·	11
	10
W / MA	



Grammar

1-The Short and Long forms of (V. to be)

Affirmative الأشات

- 34.7	or owner	America.		
1.74	035311	IVE	النصي	
	7.62		Marin Committee	

Present		Past
I am	ľm	I was
he is	he's	he was
she is	she's	she was
it is	it's	it was
they are	they're	they were
we are	we're	we were
you are	you're	you were

Present		Past		
I am not	I am not	I was not	I wasn't	
he is not	he isn't	he was not	he wasn't	
she is not	she isn't	she was not	she wasn't	
it is not	it isn't	it was not	it wasn't	
they are not	they aren't	they were not	they weren't	
we are not	we aren't	we were not	we weren't	
you are not	you aren't	you were not	you weren't	

2- The difference between (Let's) and (Let)

الضرق بين

Let's play football.

لاحظ : أن "let's" تستخدم للاقتراح و بأتي بعدها فعل في المصدر. وتأتى .let، للاستئدان ويأتى بعدها مفعول (me أو us) + فعل في المصدر.

Let me show you something. Let us go to the club.

3- The relative pronouns (who - that - which - where).

ضمائر الوصل

تستخدم (who / that) كضمير ربط لتحل محل فاعل عاقل

A teacher is a person who / that teaches pupils. These are the people who / that saved the boy.

وتستخدم (which / that). كضمير ربط لتحل محل فاعل غير عاقل

A horse is an animal which / that carries people.

A key is a thing which / that open a door.

بينما تستخدم (where) لتشير إلى مكان

A school is a place where we can learn and play.

٧حظه عمكن حدف ضمير الوصل الذي يحل محل الفاعل العاقل وإضافة "ing" للفعل الذي يليه.

This is the boy who helps the poor. This is the boy helping the poor.

ويمكن حدف ضمير الوصل إذا جاء بعده (v. to be) بشرط حدف (v. to be) مع ضمير الوصل

The novel ,which was written, was good. The novel ,written, was good.

The book ,which is on the desk, is mine. The book on the desk, is mine.

أيضاً يمكن حدف ضمير الوصل إذا حل محل المفعول.

The letter which you wrote is so long. The letter you wrote is so long.

تنسيق و تجميع ً : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية www.yzeeed.com/vb

4- How to make a question ?

لدينا ثلاث أنواع من الأسئلة :

ول يبدأ بفعل مساعد و تكون إجابته بـ : ، Yes، أو ،100، ويحدد الفعل المساعد حسب زمن الجملة ويتكون من :

helping verb + subject + main verb +

باقى الجملة + الفعل الأساسي + الفاعل + الفعل المساعد

Do you have a car?

Did you buy the house?

Is he going to watch the news?

Will they come early?

Have you finished?

Can she swim?

Yes I do / No I don't

Yes I did / No I didn't

Yes he is / No he isn't

Yes they will / No they won't

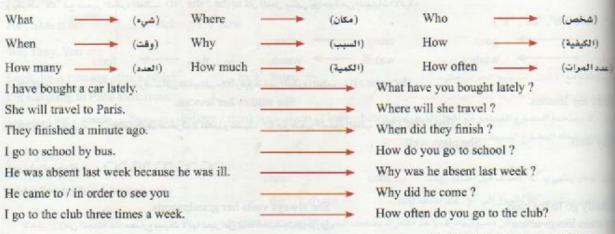
Yes I have / No I haven't

Yes she can / No she can't

وال بيداً بكلمة استفهام و له نفس ترتيب السؤال السابق مسبوقاً بكلمة الاستفهام:

باقي الجملة + الفعل الأساسي+ الفاعل + الفعل المساعد + كلمة الاستفهام

كلمات الاستفهام



و أعلاقة بين الفعل المساعد و زمن الجملة.

_ (How much)و (How many) بأتي العدد أو الكمية أولاً ثم الفعل المساعد

She bought three books yesterday. How many books did she buy yesterday?

I want little sugar please. How much sugar do you want?

تعط أن (Who) لا تنطبق عليها هذه القاعدة و تحل محل فاعل الجملة العادية فقط: فيحذف الفاعل و توضع مكانه.

Ali is writing a paragraph now.

Who is writing a paragraph now?

ساوة حلت (Who) محل مفعول فإنها تأخذ فعل مساعد بنفس طريقة السؤال العادي

5- Question tag : that expect the answer (Yes)

- مناك نوع من الأسئلة يتكون من جملة عادية يضاف إلى أخرها فعل مساعد حسب زمن الجملة وضمير فاعل يعود على فاعل الجملة الأسلية.

وحق : إذا كانت الإجابة المتوقعة للسؤال ب"yes" يكون الفعل المساعد في نهاية الجملة منفي.

Youssef plays tennis well, doesn't he?

They go to the club, don't they?

You broke the window, didn't you?

Yes, he does.

Yes, they do.

Yes, I did.

الباب الثاني (اللغة الأنكليزية)

She is a doctor, isn't she?

Ali can swim, can't he?

Ahmed has bought a car, hasn't he?

Yes, she is.

Yes, he can.

Yes he has.

6- Question tag: that expect the answer (No)

لاحظ إذا كانت الإجابة المتوقعة للسؤال بـ "No" بكون الفعل المساعد في نهاية الجملة مثبت

لابد من استخدام ضمير فاعل في الإجابة.

Mona doesn't drink milk, does she?

They don't come early, do they?

You didn't accept his opinion, did you?

They aren't pupils, are they ?

Ali can't read well, can he?

Ahmed hasn't bought the house yet, has he?

No. she doesn't.

No, they don't.

No. I didn't.

No. they aren't.

No, he can't.

No he hasn't.

7- The present simple tense العضارع البسيط

المضارع البسيط هو نفس شكل الفعل في المصدر

I. We, They, You work hard.

(he / she / it)

يضاف "s" للفعل مع ضمير المفرد الغائب . He, She, It works hard

و يضاف "es" مع ضمير المفرد الغاتب. (he / she / it) إذا كان الفعل ينتهي بواحدة من النهايات الآتية :

("o", "ss", "sh", "ch", "x")

washes

- crosses watches

watch -

fix -> fixes

إذا كان الفعل ينتهي بـ "y" قبلها حرف ساكن تقلب إلى des، مع ضمير المضرد الغائب. (he / she / it)

I study my lessons.

She studies her lessons.

إذا كان الفعل ينتهي بـ "y" قبلها حرف متحرك لا تقلب و نضيف "S، مع ضمير المضرد الغالب. (he / she / it)

I play well.

She plays well.

الحروف المتحركة هي : ("a", "e", "i", "o", "u")

يستخدم المضارع البسيط ليعبر عن عادة ،

I usually go to the club.

The train leaves at ten.

She always visits her grandparents.

لاحظ أن زمن الجملة هنا مضارع بسيط لأنها تعبر عن عادة تحدث بشكل دوري

The sun rises in the east.

The moon moves round the Earth.

يستخدم المضارع البسيط ليعبر عن المستقبل مع المواعيد الدورية الثابئة مثل مواعيد المواصلات والامتحانات :

The train leaves at ten tomorrow.

Our exam is next June.

كلمات دالة على زمن المضارع البسيط Key words

every, never, rarely, often, sometimes, usually, always

The Negative النفي

ينفى الفعل في المضارع البسيط كالآتى:

I, we, they, you

don't + inf.

he, she, it

doesn't + inf.

We don't eat fish.

The interrogative الاستفهام

He doesn't drink milk.

يتكون السوال من Wh word + (do / does) + subject + V. in inf. +

Where does she go?

When do you have breakfast?

m. C

يمكن أن يتكون السؤال من نفس الشرقيب السابق و لكن بدون كلمة الاستفهام، و بيداً بالشعل المساعد (Do / Does) وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" Do they like fruits? Does he go to school? 8- The present simple passive tense المجهول في زمن المضارع اليسيط is \ are + P.P + by + Subject يتكون المجهول في المضارع البسيط من Ali washes the car The car is washed. The car is washed by Ali. يستخدم (v. to be) مع المضارع البسيط ليسبق الصفة أو المهنة أو الديانة You are clever. الإثبات He is a doctor. I'm a Muslim. You are not clever. النفي He is not a doctor. I am not a Christian. Is he a doctor? Are you clever? الإستفهام Are you a Muslim? 9- The present continuous tense المضارع المستمر يتكون المضارع المستمر من (V. to be) + الفعل + ing مع كل الضمائر. am / is / are + verb + ing ويستخدم المضارع المستمر ليعبر عن فعل يحدث الأن Lam watching T.V now. He . She, It is We, They, You are كما يستخدم مع الأفعال التي تنبه الحواس مثل: Look, he is running after a rabbit. look, listen و للتعبير عن أفعال تم التخطيط للقيام بها في المستقبل : I'm traveling to Paris tomorrow. لاحظ: لا يستخدم المضارع المستمر مع أفعال الشعور مثل (love / hate) و الإدراك مثل (believe / think) و الحواس مثل (see / smell) و في هذه الحالة يحل محله المضارع البسيط. I see a cat now. إذا كان الفعل ينتهي بـ "e" تحدث قبل إضافة ،ing، إذا كان الفعل ينتهي بـ "e" come إذا كان الفعل ينتهي بـ "ie" تحول إلى "y" عند إضافة dying ing die إذا كان الفعل ينتهي بحرف ساكن مسبوق بحرف واحد متحرك يضاعف الحرف الأخير عند إضافة ing، running putting put لا يضاعف الحرف الأخير إذا كان الفعل ينتهي بحرف ساكن مسبوقاً بأكثر من حرف متحرك. cooking cook meeting meet كلمات دالة على زمن المضارع المستمر Key words now, at the moment, in the present time, at present, look, listen, النفي The Negative ينفي المضارع المستمر ب: (not + (V. to be) + الفعل+ not الفعل المعلم الم am / is / are + not + verb + ing I am not watching T.V now. He, She, It is not We, They, You are not

The interrogative الاستهام Wh word + am / is / are + Subject + V. + ing. + يتكون السؤال من Where is she going at the moment? What are you doing? يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق و لكن بدون كلمة الاستفهام، ويبدأ بالفعل المساعد (Am / Is / Are) وتكون الإجابة عن السؤال بـ ,ves، أو 👟 Are they watching T.V now? be doing his homework? المضارع النام The present perfect tense have / has + p.p من المضارع التام من He, She, It -We, They, You -يستخدم المضارع التام ليعبر عن : فعل وقع في الماضي القريب؛ والفرق هنا بينه وبين الماضي البسيط أن الماضي البسيط يأتي معه زمن محدد I have just finished my homework. فعل وقع في الماضي و انتهى ولكن مازال أشره ؛ She is tired becouse she has worked a lot today. فعل وقع في الماضي و عازال يحدث في الحاضر : He has worked in this company for three years. (و مازال بعمل) كلمات دالة على زمن المضارع التام Key words vet - already - just - ever - never - recently - lately - for - since - so far -The Negative بنفى المضارع التام بـ : ▼ have / has + not + p.p We haven't finished yet. He hasn't travelled recently. لاحظ : يمكن استخدام "never" للنفي بدلاً من "not" مع المضارع التام : They have never drunk milk. She has never seen a lion. The interrogative الاستقهام Wh word + have / has + Subject + P.P + → يتكون السؤال من What have you studied lately? Why has he bought a car? يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق بدون كلمة الاستفهام، وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" - أو "No" Has he bought a car? Have you studied English lately? The present perfect passive tense المجهول في زمن المضارع التام have / has + been + P.P + by + Subject Ali has bought a very good car A very good car has been bought by Ali . A very good car has been bought. 11- The present perfect continuous tense المضارة النام المستعر have / has + been + V. ing يستخدم المضارع التام المستمر ليعبر عن فعل وقع في الماضي ولكن مازال مستمر في الوقت الحاضر. I have been watching T.V for three hours now.

3.4

I have been studying all the day.

كلمات دالة على زمن المضارع التام المستمر Key words

now - all the time - for - since The interrogative الاستفهام Wh word + have / has + Subj. + been + v. + ing How long have you been playing football? where has she been working? يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب بدون كلمة الاستفهام، وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" أو "No" Has she been working in Riyadh? Have you been Studying English? The difference between the present perfect & The present perfect continuous الفرق بين المضارع التام والمضارع التام المستمر ١- الرَّمِنَانَ مِتَسَاوِيانَ مِعَ الأَفْعَالِ الَّتِي تَسْتَغَرِقَ وَقَتَأُ طَوِيلاً He has lived here for ten years. = He has been living here for ten years. = He has been living here since 1999. He has lived here since 1999. ١ - يستخدم المضارع التام المستمر عندما نركز على الوقت في الجملة : He has been reading for two hours. ٢- يستخدم المضارع التام إذا احتوت الجملة على رقم أو عدد : He has read 3 books. الماضي البسيط The past simple tense I washed my clothes yesterday. She watched T.V لاحظ: هناك أهمال غير منتظمة (irregular) ولا تنطبق عليها القاعدة ولكن تحفظ كما هي مثل: buy ____ bought eat ---- ate We bought a house three years ago. He went to the club last week إذا كان الفعل ينتهي بـ "y" قبلها حرف ساكن تقلب إلى أed، مع كل الضمائر copy ____ copied studied study ____ She copied the lessons. I studied my lessons. إذا كان الفعل ينتهي بـ "y" قبلها حرف متحرك لا تقلب و نضيف "cd "مع كل ضمائر stayed played الحروف المتحركة هي : ("a", "e", "i", "o", "u") : I played well. She stayed there إذا كان الفعل مكون من مقطع واحد وينتهي بحرف ساكن بسبقه متحرك، يضاعف الحرف الأخير قبل إضافة "ed" planned plan _ stop _____ stopped They planned to the operation last month. They stopped in the middle of the street. إذا انتهى الفعل بـ "e" ، نضيف إليه "d" فقط They lied to me. He died in 2000.

كلمات دالة على زمن الماضي البسيط Key words

vesterday, last (week / month / year), ago

الحظ الفرق بين الجملتين:

My grandfather used to play football. used to + inf (الحدث توقف)

My father is used to playing football. am / is/ are used to + v, + ing (الحدث مستعر)

The Negative النفي

V. + did + not + inf. (مصدر)

We didn't go to the cinema.

The interrogative الاستنهام

Wh word + did + Subject + inf +

You didn't eat well.

Where did he go last year?

What did you buy yesterday?

يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق ولكن بدون كلمة الاستفهام، ويبدأ بالفعل المساعد (did) وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" أو "No"

Did you study English last week?

Did she buy a car?

The past simple passive tense المجهول في الماضي البسيط

was / were + P.P + by + Subject من المجهول في الماضي البسيط من

Ali bought a very good car.

A very good car was bought by Ali.

OR

A very good car was bought.

13- The past continuous tense

الماضي المستعر

يتكون الماضي المستمر من (V. to be) في الماضي + الفعل + ing مع كل الضمائر .

was / were + verb + ing

ويستخدم ليعبر عن طعل كان يحدث في الماضي بشكل مستمر و لكن توقف الآن

I, He, She, It was watching T.V.

We, They, You were watching T.V.

ويعبر عن حدث كان يحدث في الماضي بشكل مستمر (ماضي مستمر) و قطعه حدث آخر (ماضي بسبط) مع الروابط

He was watching T.V when the door bell rang.

While he was playing, the light cut off.

While playing, he fell to the ground.

while + v.+ ing

The Negative

ينضى الماضي المستمرب: (V. to be) في الماضي+not الفعل + ing .

was / were + not + verb + ing

I, He, She, It was not watching T.V.

We, They, You were not watching T.V.

The interrogative الاستفهام

Wh word + was / were + Subject + V. + ing. +

Where was she going?

What were you doing?

يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق و لكن بدون كلمة الاستفهام، وبيداً بالفعل المساعد (Was / Were) وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" أو "No"

Was he doing his homework?

Were they watching T.V?

الماضي التام The past perfect tense

يتكون الماضي التام من had + p.p مع كل الضمائر

She had bought a new house.

لاحظه : إذا حدث فعلين في الماضي، يأتي الحدث الأول في الماضي التام و الحدث الثاني في الماضي اليسيط.

After I had finished my work, I slept.

When I reached the railway station, the train had left.

كلمات دالة على زمن الماضي التام Key words

after, as soon as, when, until, till, before, by the time

النفي The Negative

ينفى الماضي التام ب: • had not + p.p

We hadn't finished until the bell rang.

The interrogative الاستنهام

What had you studied?

Why had he bought this car?

يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق ولكن بدون كلمة الاستفهام، و يبدأ بالفعل المساعد (Had) وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" أو "No" Had he bought a car? Had you studied English?

The past perfect passive tense المجيول في الماضي التام

had + been + P.P + by + Subject

Ali had bought a very good car.

A very good car had been bought by Ali. OR A very good car had been bought.

المستقبل The Future tense

will + inf. من من يتكون المستقبل من

ليعبرا عن فعل سوف يحدث في المستقبل.

(v.to be) am \ is \ are + going to + inf. أو من

We are going to study hard.

كلمات دالة على زمن المستقبل Key words

next - tomorrow - in the future

The Negative

Ali will travel abroad.

will + not + inf. المستقبل با (مصدر)

am \ is \ are + not + going to + inf.

Ali will not (won't) travel abroad.

We are not going to travel this year.

The interrogative الاستفهام

Wh word + will + Subject + inf +

Wh word + am / is / are + Subject + going to + inf +

Where will he go?

What are you going to do?

يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق و لكن بدون كلمة الاستفهام، و يبدأ بالفعل المساعد (Will)

أو بيدا السؤال بـ (Am / Is / Are + Subject + going to) وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" أو "No"

Will he go?

Are you going to come?

كلمات دالة على زمن الماضي البسيط Key words

yesterday, last (week / month / year), ago

لاحظ الفرق بين الحملتين،

My grandfather used to play football. used to + inf (الحدث توقف)

My father is used to playing football.

am / is/ are used to + v. + ing (الحدث مستمر)

The Negative

V. + did + not + inf. (مصدر)

We didn't go to the cinema.

You didn't eat well.

The interrogative | Italian

Wh word + did + Subject + inf +

What did you buy yesterday?

Where did he go last year?

يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق ولكن يدون كلمة الاستفهام، وبيداً بالفعل المساعد (did) وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" أو "No"

Did you study English last week?

Did she buy a car?

The past simple passive tense المجهول في الماضي البسيط

was / were + P.P + by + Subject

يتكون المجهول في الماضي البسيط من

Ali bought a very good car.

A very good car was bought by Ali.

OR

A very good car was bought.

13- The past continuous tense

الماضي المستمر

يتكون الماضى المستمر من (V. to be) في الماضى + الفعل + ing مع كل الضمائر .

was / were + verb + ing

ويستخدم ليعبر عن فعل كان يحدث في الماضي بشكل مستمر و لكن توقف الأن

I, He, She, It was watching T.V.

We, They, You were watching T.V.

ويعبر عن حدث كان يحدث في الماضي بشكل مستمر (ماضي مستمر) و قطعه حدث آخر (ماضي بسيط) مع الروابط

He was watching T.V when the door bell rang.

While he was playing, the light cut off.

While playing, he fell to the ground.

while + v.+ ing

The Negative

ينفى الماضي المستمرب: (V. to be) في الماضي+not الفعل + g .

was / were + not + verb + ing_

I, He, She, It was not watching T.V.

We, They, You were not watching T.V.

The interrogative الاستقهام

Wh word + was / were + Subject + V. + ing. +

Where was she going?

What were you doing?

يمكن أن يتكون السؤال من نفس الترتيب السابق و لكن بدون كلمة الاستفهام، ويبدأ بالفعل المساعد (Was / Were) وتكون الإجابة عن السؤال بـ "yes" أو "No"

Was he doing his homework?

Were they watching T.V?

The passive in future tense

Ali will buy a very good car.

A very good car will be bought by Ali. A very good car will be bought.

She is going to plant lots of trees.

Lots of trees are going to be planted by her. OR Lots of trees are going to be planted

16- Have something done:

عندما يُفعل لك شيء بواسطة شخص آخر، يمكن أن نستخدم هذا التركيب اللغوي الذي يبدأ بفاعل، هذا الفاعل ليس هو الذي قام بالفعل ولكن فعل من أجله الفعل، وهو شكل من أشكال المجهول و شكله كالتالي :

The technician is going to fix his computer. The mechanic has repaired my car.

I have had my car repaired. He is going to have his computer fixed.

لاحظ أن: have تصرف حسب زمن الجملة، ونأتي بالفاعل في أول الجملة من ضمير الملكية.

17- Transitive (VT) and intransitive (VI) verbs:

الفعل اللازم و المتعدى

He raises his hand.

الفعل المتعدي (transitive) هو الذي لا يكتمل معنى جملته إلا إذا جاء بعده مفعول:

The sun rises.

الفعل اللازم (intransitive) هو الذي يكتمل معنى جملته بدون مفعول :

18- Countable & Uncountable Nouns:

تارشياء القابلة للبد Countable	تلاشياء الغير قابلة للعد Uncountable	
morethan	morethan	
fewerthan	lessthan	
the least the most	the least the most	

She has more pens than her sister.

We have more juice than the other group.

I have fewer pens than my sister.

She drinks coffee with less sugar than her friend.

Nouf has the most toys.

Ahmed has the least juice.

19- self / selves: تستخدم مع الضمائر للتأكيد

Mona made the bed herself. myself / yourself / himself / herself للمفرد

They saw the lion themselves. ourselves / yourselves / themselves

لاحظ أن ؛ ضمائر التوكيد يمكن أن تأتي بعد المفعول ويمكن أن تأتي بعد الفاعل.

The king himself visited the hospital.

20- Comparing using (short and long) adjectives:

	40		4.0
regular a	dj.	؛ الصفات المنتظمة	Ng

the pass

all will be

Sec 35 2510 loss of the

IS- Hav

Adj.	Between 2 (things - persons)	Between more than 2 (things -persons)
adj.	ئلمقارنة بين شخصين / شيئين + be + adj. + er than +	الأشخاص / الأشياء وكل الأشخاص / الأشياء + be + the + adj. + est
Short adj.	Ali is taller than Hassan.	Ali is the tallest boy in the class.
1 0	My bag is smaller than yours.	My bag is the smallest one.
صدة طويلة أكثر من مقطع Long adj. (more than one syllable)	+ be + more / less + adj than + My car is more expensive than yours. The red bag is less beautiful than the blue one.	+ be + the most + adj. + Mai is the most intelligent girl of her classmates This girl is the least beautiful one in the class.
(more		and the second s

irregular adj. عانياً ؛ الصفات المادة

هناك صفات شادة لا تنطبق عليها قاعدة ولكنها تحفظ كما هي :

good - better than - the best

bad - worse than - the worst

far - farther than - the farthest

Mona is a good girl.

Mona is better than Sohair.

Mona is the best girl in the class.

The manager is wise.

He is a wise manager. لاحظ : الفرق بين الجملتين التاليتين :

تستخدم " if " الأولى للتنبؤ بحدث قد يحدث في المستقبل

تستخدم " if " الثالثة للندم / أو شيء خرج وقته

و تسخدم لجملة الأمر

-للنصبحة

تستخدم " if " : الثانية

21- If Clauses:

If + present simple, will + inf

If he studies hard, he will succeed.

If he comes, call me

If + past simple, would + inf

If I had much money, I would buy a car.

If I were you, I would study hard.

If I were a bird, I would fly.

If + past perfect, would have + P.P

If they had played well, they wouldn't have lost.

22- Verbs followed by (V+ing)

هناك بعض الأفعال التي يأتي بعدها فعل مضاف إليه "ing" مثل :-

enjoy, finish, imagine, look forward to, practise, continuous, start,

She enjoys playing tennis.

I'm looking forward to seeing you.

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية _www.yzeeed.com/vb

23-V. + ing at the beginning of a sentence

Using a sharp knife, I could cut a piece of meat.

إذا بدأت الجملة بفعل، فإننا نضيف إليه "ing" و يعامل معاملة الإسم.

Sleeping early is good for your health. Reading enhances your imagination.

Reading enhances your imagination.

ايضاً تستخدم هذه البنية "v. + ing" هي بداية الجملة السببية.

Being ill I couldn't go to school. (Why)

Walking in the middle of the street, a car hit him. (When)

(How)

24- Affirmative & Negative

Affirmative	Negative
some	any
bothand	neithernor
eitheror	neithernor
sometimes	never
asas	not asas
all	not all

I'm going to buy some pens.

تستخدم "some" في الجملة المثبتة للأشياء التي تعد والأشياء التي لا تعد

I have to buy some sugar.

Would you like some coffee ?

كما تستخدم لعرض خدمة أو طلب خدمة

I don't have any friends

تستخدم "any" في الجملة المنفية و يأتي بعدها اسم جمع

Do you have any friends?

وتستخدم للسؤال. المال الماسان.

I felt both excited and tired.

تستخدم "bothand" للتأكيد أن الشيئيين الدين ذكرتهما في الجملة حقيقيين.

You can take either a car or a bus.

تستخدم "eitheror" بمعنى "إماأو" في الإثبات.

If either my friends or my sister calls, tell me.

و مع "either or" و يتبع فعل الجملة الفاعل الثاني .

تستخدم "neither....nor" بمعنى "لاو لا" و تعبر عن النفي في جملة مثبتة. والفعل يتبع الفاعل الثاني.

Neither the sisters nor the boy is clever.

He sometimes visits his relatives.

«sometimes» بمعنى "أحياناً" و تأتي مع زمن مضارع بسيط.

She never drinks milk.

«never» بمعنى "أبداً لا يفعل" في النفي. ويأتي بعدها الفعل مصرف حسب زمن الجملة

Ali is as tall as Hassan.

تستخدم "as + adj. + as" عندما يتساوى الطرفين في الصفة.

Mona isn't as tall as Hoda.

تستخدم "not as + adj. + as" عندما لا يتساوى الطرفين في الصفة. تستخدم "all" و "not all". للتعبير عن الكل دون استثناء للإثبات و النفي

Not all students pass the exam.

All the cities have the same problems.

25- The difference between "too" & "very"

تستخدم "very" بمعنى جداً ولكن بشكل أقل من "too". والفرق يتضع من الجمل التالية

الفرق بين

She is very late to the exam. (تأخرت جداً عن الاختبار ولكن مازال هناك وقت)

She is too late to the exam. (أتت بعد انتهاء الوقت وفاتها بالكامل)

ml.

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>

عليه (apostrophe) عليه

إذا كان السؤال بـ (Whose) فإن الإجابة تكون بالاسم + (s') أو (s')

Whose book is it ? It is Ali's OR It is Ali's book. تأتي ('s) . للمضرد

Whose books are these ? These are the boys' OR These are the boys' books. ناتی (s') ناجمع

27- Joining sentences with: [and - but - or - too - about - the]

The car stopped and the driver got out. "and " خريط "and " جملتين متجانستين.

I went to visit Ahmed, but I didn't find him. "but" جملتين متناقضتين. "but" جملتين متناقضتين.

Do you like to have coffee or tea. "or" للتخبير.

تربط "100" جملتين متجانستين، في جملة مثبتة، ولكنها تأتي في نهاية الجملة بمعنى "أيضاً".

I enjoyed the view, she enjoyed the view too.

I enjoyed the view, she also enjoyed the view.

تأتى "also" بمعنى أيضاً، و تكنها تأتى بعد الفاعل

"about to" للشيء الذي على وشك الحدوث، ولكنه لم يحدث بعد بمعنى "أوشك أن".

She was about to leave when the fire started.

تستخدم «the» مع الأشياء لا التي لا يوجد منها إلا شيئاً واحداً في الكون مثل: The sun / The moon / The earthe

The earth orbits around the sun.

تستخدم had better للنصيحة (من الأفضل أن تفعل) و يأتي بعدها مصدر بدون to ، وتختصر بـ ('d better')

لاحظ أن had هذا ليست في الماضي وليس لها تصريفات وتأتى مع كل الضمائر وكل الأزمنة بنفس الشكل.

وتساوي would rather ('d rather) و عدلك

He'dbetter leave yesterday. You'dbetter travel tomorrow.

He'drather leave yesterday. You'drather travel tomorrow.

He should have left yesterday. You should travel tomorrow.

28- Some rules for making nouns Plural بعض القواعد لجمع الكلمات الشائق

boys الكلمات بإضافة "s" فقطه إذا كانت تنهي بـ "y" يسبقها حرف متحرك "ies" والكلمات بإضافة "ies" والكلمات بإضافة "ies" والكلمات بإضافة "ies" والكلمات بإضافة "es" أو "ch" أو "sh" أو "s

هناك كلمات شادة ولا تنطبق عليها قاعدة ولكن تحفظ كما هي مثل:

Singular	Plural	Singular	Plural
man	men	foot	feet
woman	women	tooth	teeth
child	children	mouse	mice
person	people	aircraft	aircraft

129- Indirect speech الكلام غير المباشر

يستخدم الكلام غير الماشر لنقل الكلام عن شخص آخر، ولاحظ أنه مرت فترة زمنية تجعل الزمن بتغير إلى الماضي مع تغير الضمائر على لسان المتحدث. و كذلك التعبيرات الزمنية.

Ali said, "I'll travel to Paris tomorrow"

Ali said he would travel to Paris the next day.

الأمر: تربط جملة الأمر بـ to + inf. و تحول "say" إلى "order / ask / told /advise"

The teacher said "Open your books"

The teacher asked us to open our books"

نفى الأمر : تربط الأمر المنفى بـ not to + inf.

My Mother said "Don't come late please."

My Mother told me not to come late.

yes / no الإستفهام يـ yes

إِنَّا كَانْتَ الْجِمِلَةَ اسْتَفْهَامِيةَ و تَبِدأُ بِفَعَلَ مِسَاعِدَ مِثْلُ (have/be/do/can) فإننا نحولها إلى جملة خبرية بتقديم الفاعل على الفعل المساعد وتغير ما يلزم في الجملة. و تحول كلمة "said" إلى "asked" لأنه سؤال. وتربط الجملة بـ if ، و يأتي بعدها فاعل.

He said, "Are you going to buy a car?"

He asked me if I was going to buy a car.

إذا كانت الجملة استفهامية و تبدأ بكلمة استفهام مثل (where / when / how many) فإننا نحولها إلى جملة خبرية بتقديم الفاعل على الفعل المساعد وتغير ما يلزم في الجملة. و تحول كلمة "saked" إلى "asked" لأنه سؤال. ونربط الجملة بـ كلمة الاستفهام نفسها الموجودة بالسؤال و يأتي بعدها فاعل.

He said,"Where are you going now?"

He asked me where I was going then.

لاحظ : التحولات من المضارع إلى الماضي طبقاً للجدول الأتي

Present	past	present	past	present	past
Then	now	this	that	these	those
Tomorrow	the next day	yesterday	the day before		and Park

30- The conjunctions

Although / Though they are poor, they are happy. منافض although / though التعبير عن التناقض.

He didn't go to school because / as he was ill.

تستخدم because / as للتعبير عن سبب ونتيجة.

تستخدم in order that / so that للتعبير عن سبب ونتيجة. ويأتي بعدها فاعل - فعل ناقص

so that / in order that + S.+ can /could + inf

He does his best so that he can get high marks.

تستخدم to / in order to / so as to بمعنى لكي و تساوي في المعنى كلمة to ويأتي بعدهم الفعل في المصدر.

I go to school to / in order to / so as to learn.

31- a + number (more than one) + - + noun (single) + noun

تستخدم a + number (more than one) + - + noun(single) + noun کصفة عددیة و یاتی بعدها موصوف

You should take a two-day holiday.

He is supposed to travel tomorrow.

They were supposed to study hard.

Choose the best correct answer to complete the following sentences

Mr. Ali hastea	aching English for 10 years,	oga (Then		
a being	b been	© be	d to be	
She has th	he lesson clearly.			
(a) explaining	(b) explained	© explains	(d) explain	
1've been studying l	history 2006.			
a ago	(b) for	© since	(d) yet	
All studentsalı	ready passed the exam.			
(a) are	(b) will	© have	(d) has	
They don't like mill	k,?			
a don't they	(b) did they	© are they	(d) do they	
She has been a teac	her10 years.			
(a) ago	(b) for	© since	(d) yet	
Are a do	ctor ?			
(a) you	(b) him	© she	(d) he	
Is late ?				
(a) you	(b) him	© she	<u>(d)</u> I	
He used to fo	ootball when he had enough	time.		
a play	(b) plays	© played	d playing	
Didn't he	early?			
(a) coming	(b) came	© comes	(d) come	
She was v	when the phone rang.			
a playing	(b) played	© plays	d play	
healthy food	d is very important to grow	well.		
(a) Eating	(b) Ate	© Eats	d Eat	
After she	her homework, she slept.			
(a) could finish	(b) was finishing	© has finished	(d) had finished	

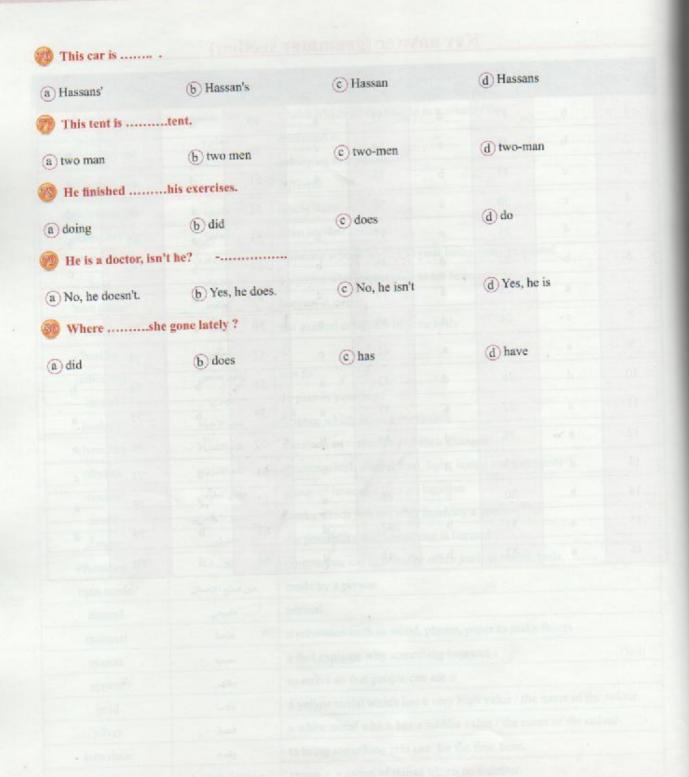
The plane	at ten tomorrow.		
All said Fill meets	(b) leaves	(c) is going to leave	(d) leave
	ve a baby next January.	real fall of met all the	Usal Carello at Land
Suc uav	e a baby next bandary.		
a is going to	(b) would	© could	d was going to
Would you mind	l me this book ?		
(a) lending	(b) lent	© lends	d lend
This red car is	expensive than the b	due one.	
(a) most	(b) the least	© the most	(d) more
They enjoy	The state of the s		
They enjoy	A CONTRACTOR OF THE CONTRACTOR		
(a) eating	(b) ate	© eats	d eat
In the past, cave	men in caves.		
(a) living	b lived	© lives	(d) live
He to scho	ol every day.		
(a) is going	(b) went	© goes	(d) go
) If Iyou , I	would study hard.		
(a) were	(b) are	© is	(d) am
While he	, the light cut off.		
(a) playing	b is playing	© was played	d was playing
Mona is	girl of her sisters.	complete to see of your comments	
a) the best	(b) bad	© better	(d) good
My grandfather	used to fish when he	was young.	
a catching	(b) caught	© catches	d catch
book is thi	s ? - It is Ali's.		
(a) Whose	(b) Who	© What	d Where
	almates and a second		THE RESERVE

in they are rich,	they aren't happy.			
(a) While	(b) As soon as	© When	(d) Although	
He was tired,	he couldn't play well.			
a so that	(b) when	© although	d because	
I have to study hard	ll want to get high	marks.		
a so that	(b) when	© although	(d) because	
A place where we pa	ark our cars is a			
a car in park	(b) park car	© park of car	(d) car park	
lf shea new dre	ess, she would have gone to	the party.		
(a) buying	(b) bought	© had bought	d has bought	
This computer is	than the previous one.			
(a) worst	(b) worse	© bad	(d) good	
The horseeat fis	sh.			
(a) does	(b) doesn't	© didn't	d don't	
Heba likes swimmin	ng. Ahmed likes swimming.			
(a) too	(b) or	© but	(d) and	
She waslate to th	e exam, she came after the	time had passed entirely.		
(a) every	(b) to	© too	(d) very	
She is used to	great pieces of music.			
(a) composing	(b) composes	© composed	(d) compose	
3 I saw more than 10	in the meeting.			
(a) woman	(b) child	© men	(d) man	
Is shehave her	wedding party next June.			
(a) going to	(b) went	© goes to	d go to	

Ahmed drinks le	essthan Ali.			
(a) apples	(b) juice	© oranges	d bananas	
He was about	when the telephone ran	g.		
a for sleeping	(b) too sleep	© in sleeping	d to sleep	
Our teacher told	us attention.			
(a) if pay	(b) to pay	© for paying	d pay	
Could you tell m	e, what the time?			
(a) are	(b) was	© is	d be	
The sun a p	planet, is it?	to mig the mas	that don't	
a isn't	(b) is	© be	(d) do	
You should have	break between you	r study sessions.		
a a ten-minute	(b) a ten-minutes	c ten-minutes	d ten minute	
This is the	person I have ever seen?			
a less kind	(b) kindest	© kinder	(d) kind	
Bo you suggest	we can go to?			
(a) anything	(b) anywhere	© anybody	d anyone	
She kept on	until success.			
(a) trying	(b) tried	© tries	d try	
Let'sfor a v	valk.			
(a) going	(b) went	© goes	d go	
He is from Algeri	a. He is			
(a) Algerians'	(b) Algerians	© Algeria	(d) Algerian	
Could you tell me	e, Where does this water	from?		
(a) coming	(b) came	© comes	(d) come	
Whilethei	r car, the rain fell.			
a were driving	(b) was driving	© driving	d driven	
He5 letters	already.			
a were written	(b) written have	(c) has been writing	d has written	
		•		

Let go for a wal	k.			
(a) us	(b) is	© our	d we	
They thanked the le	ecturer when			
(a) leaving	(b) left	© leaves	d leave	
You can travel by bu	usby train.			
a also	(b) or	© but	d and	
Can you open	, to ventilate the room.		Landard State Braden	
(a) something	(b) somewhere	© some	d sometimes	
She made a cake				
(a) herself	b himself	© yourself	d myself	
The leadera	ttended the ceremony.			
(a) himself	(b) themselves	© yourselves	d myself	
He will have his car	·			
(a) mending	(b) mended	© mends	d mend	
You like coffee , don	n't you? - Yes, do.			
a me	(b) I	© he	(d) you	
Ahmed istha	n Fahd	Ser of the Ser		
a the shortest	(b) shortest	© shorter	(d) short	
The butcher is the .	who sales meat.			
(a) animal	(b) place	© thing	(d) person	
Why is she going to	the club?be fit.			
(a) For	(b) Because	СТо	d So	
Whereyou last	t month?			
(a) been	(b) were	© was	d are	

He'd better .	hard.			
(a) studying	(b) studied	© studies	(d) study	
I am looking	forward to you.			
(a) seeing	(b) saw	© sees	(d) see	
A camel is an	animalcarries peo	ple.		
(a) whose	(b) which	(c) where	(d) who	
My father asl	ked methe doors l	and been closed.		
a to	(b) for	© at	(d) if	
The earth orb	oitssun regularly.			
(a) ø	(b) an	© a	(d) the	
1f either my f	riends or my sister,	tell me		
(a) come	(b) comes	© came	(d) coming	
He always ha	s either teacoffee.			
a but	(b) and	© or	(d) nor	
They haven't	got any money,they	?		
(a) don't	haven't (b)	© have	(d) do	
They have sor	me money,they?	i an		
a don't	(b) haven't	© have	(d) do	
The paragrap	h haswritten by Fal	nd.		
(a) being	b been	© is	(d) be	
Antarctica is t	theto us.			
a less far	(b) farthest	© farther	(d) far	
She asked me	if my clothesall new			
a were	(b) being	© is	d) are	



Key answer (grammar section)

Question No.	Answer								
1	b	17	d	33	a	49	d	65	a
2	b	18	а	34	c	50	С	66	b
3	e	19	b	35	a	51	d	67	d
4	с	20	c	36	с	52	a	68	d
5	d	21	a	37	a	53	a	69	b
6	b	22	d	38	b	54	ь	70	c
7	a	23	a	39	d	55	ь	71	c
8	с	24	d	40	ь	56	a	72	a
9	я	25	a	41	c	57	a a	73	b
10	d	26	d	42	a	58	ь	74	b
11	a	27	a	43	a	59	ь	75	а
12	a	28	d	44	Ъ	60	c	76	a
13	d	29	d	45	ь	61	d	77	c
14	ь	30	c	46	a	62	c	78	а
15	a	31	b	47	d	63	b	79	d
16	a	32	b	48	d	64	d	80	c

Word	Meaning	Meaning in English	
a custom	عادة جماعية	a habit which all the people in a country do	
keen on	مهتم ب	interested in	
own	ملك لشخص	belonging to a person	
various	متنوع / مختلف	different	
approximately	تقريبأ	nearly / almost	
foreigner	أجنبي	from another country	
guest	ضیف / نزیل	someone who is invited to your home / stay in a hotel	
host	مضيف	someone who invites you to his home	
take place	بحدث	happen / occur	
health	محد	the general condition of your body	
healthy	صحي	fit	
unhealthy	غيرصحي	not fit	
intend	ينوي	to plan in your head	
biology	علم الأحياء	science which studies the bodies	
chemistry	علم الكمياء	the study of materials and their changes	
physics	علم الفزياء	science which studies heat, light, sound and electricity	
course	مقرر تعليمي	group of lessons which go together	
credit	تقدير / درجات	marks which you get after finishing a course	
danger	خطر	the possibility that something is harmed	
furniture	أفات	objects you use in home or office such as chairs, beds,	
man-made	من صنع الإنسان	made by a person	
natural	طبيعي	normal	
material	غامة	a substance such as wood, plastic, paper to make things	
reason	سيب	a fact explains why something happens	
appear	يظهر	to arrive so that people can see it	
gold	نمب	a yellow metal which has a very high value / the name of the colour	
silver	فضة	a white metal which has a middle value / the name of the colour	
introduce	يقدم	to bring something into use for the first time.	
set	مجموعة متجانسة	group / a group of things which go together.	
airline	الخطوط الجوية	a company which carries passengers to different places by planes	
flight	رحلة طيران	a journey on a plane	
flight attendant	مضيف طيران	host / a person who helps passengers on a plane	
queue	طابور	a row / a line of people who are waiting for something	
try	يحاول	to do something if you can	

Word	Meaning	Meaning in English	
lamp	مصياح	light	
lead to / led / led	يؤدي إلى	guide \ direct	
marble	رخام	a kind of hard stone which is used to build or decorate buildings	
replace	يستبدل	to put thing in a place of another	
row	صف	a queue / a line / a number of things or people in a line	
appreciate	يقدر	to understand the good value of something	
expected	متوقع	is supposed	
unexpected	غير متوقع	isn't supposed	
habit	عاة فردية	a thing done by a person regularly	
rarely	ثادرا	almost never	
tourist	سائح	a person who goes sight-seeing / visits tourist places	
competition	منافسة	a game which tests what people can do or can know	
look forward to	يتطلع إلى	to be excited that something is going to happen	

Word	Meaning	Meaning in English		
continent	قارة	a large area of land		
remote	بعيد	far		
ocean	محيط	a very large sea		
permanent	دائم	adj. continue for a long time or for all time		
permanently	بشكل دائم	adv. continuing for a long time or for all time		
success	النجاح	n. achieving what you have been trying to do / doing well		
successful	ناجح	adj. having the result that was wanted		
cereals	حبوب	plants used as food produce something called grain		
convenient	مريح / ملائم	comfortable / easy to use or get		
energy	طاقة	the ability to do work		
extra	إضافي	addition / spare		
gain	یکتسب / یجنی	having more of something		
store	يخزن مخزن / محل	v. to keep something in a safe place n. a shop		
substance	مادة	a material		
unfortunately	لسؤالحظ	unluckily / you say it when you feel sorry about something that it is what you wanted to happen		
circular	دالبري	in a shape of a circle		
college	كلية	an institute for high education as a branch of university		
entertainment	تسلية	something to enjoy people		
field	حقل / مزرعة	a piece of land used for farming		
graduate	خریج / پتخرج	a person has finished his learning and receives a certificate		
highway	الطريق السريع	a large road where cars can be driven fast		
lane	حارة للسيارة / ممر	a part of a highway for one line of traffic		
latest	مؤخرأ	from a very short time before		
machinery	owi .	machine in general		
on tap	صنبور المياه	coming from the water tap		
provide	يمد / يعطي	give		
recently	مؤخراً / حديثاً	a short time before the present time		
spacious	كبير	big		
technology	تكنولوجيا	science used for making things in industry.		
via	عن طريق / بواسطة	by \ through		
cancer	سرطان	a disease has the ability to grow and spread		
cause	بسبب	to make something happen		

Word	Meaning	Meaning in English	
increase	يزداد / زيادة	become bigger / a rise in an amount or level	
decrease	يقلل	lessen \ reduce	
evidence	دثیل / شاهد	proof / information that shows if something is true or not	
large	کبیر / واسع	big	
discuss	يناقش	to talk with someone in order to exchange ideas	
quantity	كمية	a number of things or an amount of thing	
skin	جلد	the outside layer or covering of a person or animal	
avoid	يتجنب	to keep away from happening	
decay	يتحلل / يسوس	bad thing or damage happens to dead tree or teeth,	
diabetes	مرض السكر	a disease in which there is too much sugar in blood	
except	ما عدا / باستثناء	not including a particular thing, person	
hide/ hid / hidden	يخيئ / يختبئ	to put something where it can't be easily seen	
nutrient	غذاء	a substance in food which gives us everything we need	
ordinary	عادي	normal, usual	
coast	ساحل	the land at the edge of the sea	

Word	Meaning	Meaning in English	
drop	يسقط قطرة	to let something fall a very small amount of liquid that fall in a round shape	
remain	يبقى	stay	
spread	ينتشر	to become known / move more over of the world	
operate	یشغل یجری عملیة جراحیة	to make something work to cut open someone's body in order to remove / repair a damaged pa	
operator	عامل التشغيل	a person who operates a machine	
prevent	يمنع	to stop someone doing something	
register	يسجل في أوراق رسمية	to record name. fact, on an official list	
result	نتيجة	what happens after doing something	
treat	يعالج	cure / remedy / is what the doctor does with you if you are sick	
treatment	علاج	is what the doctor gives you if you are sick	
design	تصميم	to plan something, usually on paper	
designer	penas	the person who plans things on paper	
facilities	تسهيلات	the equipment, places and things that make it possible to do somethin	
demand in-demand	حاجة / طلب مطلوب / شعبي	need / want wanted / popular	
recognize	يتعرف	knowing someone or something because you have seen them befor	
especially	خصيصة	particularly	
agriculture	الزراعة	n. farming	
agricultural	زراعي	adj. the adjective of agriculture	
commerce	تجارة	buying and selling things especially between countries	
commercial	تجاري	the adj. of commerce	
production	إنتاع	the same as «making», usually a lot of things	
industry	الصناعة	the production of goods especially in factories	
industrial	صناعي	the adj. of industry	
prepare	يعد / يجهز	to make someone or something ready / arrange	
deal with	يتعامل مع	treat / find a solution	
experiment	تجربة	test something to see what happens / to get result	
extremely	للغاية	very	
in addition	أيضاً / بالإضافة إلى	also	
out in the open	في الخارج	outside	
rank	مكانة / رتبة عسكرية	a person's place in the police, army,	
rescue	ينقد	to make someone safe from danger	

Word	Meaning	Meaning in English	
spill	يسكب	fall out accidentally .	S. Carlot
trap	يحيس	to catch someone so that he can't get away	
active	نشمل الشمل	always ready to do things	
appliance	ati	a machine usually found in the house	(IIIIana)
death	الموت الموت	the end of life	bapage
develop	ينمو	v. to become bigger or more complete	alizacio
development	التنمية	n. the process of becoming bigger	
hard	صعب / صلب	difficult / solid / not soft	N-F-
exercise	تدريبات رياضية	moving your body to keep healthy	
hearing	1 Imag	the ability to hear	THINGS
look like	يشبه	same as / like	(West)
precaution	احتياط / حدر / وقاية	something you do to prevent accident or diseases	
shock	صدمة	something very bad happens which you don't expect	Intentitude
sight	الرؤية / النظر	the ability to see	musib
simple	سهل	easy	Tages
smoke	يدخن	using cigarettes	
		THE PARTY OF THE P	To make the base of the base o

Word	Meaning	Meaning in English
present	هدية	something which you give to someone for a special occasion
present	حاضر	not absent
at present	في الوقت الحاضر	at this time / at this age / now
similar	مشابه	like, almost the same
deep	عميق	far down
depth	العمق	the noun of deep
extract	يستخرج	take out
include	يشتمل على	part of a group or set
likely	محتمل	probable
liquid	سائل	a substance such as water
method	أسلوب / طريقة	a way of doing something
process	مملية	a number of steps which produce a change
solid	صلب	hard substance
symbol	رمز	a picture or sign that means more than the thing it shows
toy	لعبة	a thing made for children to play with
unwanted	غير مطلوب	not wanted
express	سريع	going quickly
limited	محدود	small / not very large
reach	يصلإلى	arrive at / got to
unify	يوحد	to make into one
belief	اعتفاد	something that is believed
compete	ينافس	try to beat others
competition	منافسة	an event where people compete against one another
competitor	منافس	a person who competes
harvest	حصاد	the growing plants that farmers collect from farms
one another	کل شخص	each other
perform	يۇدي / يئجز	doing one's work
performance	أداء / إنجاز	the way someone does his work
record	تسجل	to store information so that it can be looked at in the future
represent	يمثل / ينوب عن	speak for
responsible for	مسئول عن	in charge of
select	يختار	choose
selection	اختيار	choice
silk	حرير	a thread which is made by silkworm

Word	Meaning	Meaning in English
fear	يخاف / خوف	be afraid of
fine	حسن / چيد	feeling well
force	يجبر / يكره / الإجبار	to make someone do something they don't want to do
free	حر مجاناً لا يستخدم	do as you like without being controlled costing nothing not being used
such	مثل	like something already mentioned or exists
such as	على سبيل المثال	for example
wealthy	ثري	rich
beef	لحم بقري	cow's meat
brass	معدن من النحاس و الزنك	a yellow metal made by mixing copper and zinc
drawer	درج	a box in the desk to store things
entrance	مدخل	a place where you enter a building
far east	الشرق الأقصى	Southeast Asia
delighted	سعيد / مسرور	pleased / happy

Word	Meaning	Meaning in English	
freeze	بحجت	to make something as cold as ice	
freezer	مجمد	a machine for freezing food	
lamb	الحمل الصغير	a young sheep	
prefer	يفضل	to like someone or something more	
price	سعر / تكلفة	the cost	
veal	لحم بقري صغير	calf meat	
available	متاح	in hand / able to be used / found / bought /	
condition	عالة	the way something looks or works	
expand	يتمدد	growing larger	
fail	يفشل	v. to be unsuccessful in doing something	
failure	فشل	n. not succeeding	
generally	عمومأ	considering something as a whole	
ill	مريض	adj. sick	
illness	مرض	n. sickness	
scarce	خوف	fear	
translate	يترجم	put in another language	
believer	معتقد في شيء ما / مصدق	to think in something	
Caribbean	بحر ومنطقة ساحلية	a sea and an area in the North Atlantic	
contact	اتصال	meeting / coming together / communication / touching	
keep in contact with	يظل على اتصال مع	to keep in communication with / to keep in touch with	
keep on	يستمر	continue	
forefather	چد / سلف	people in your family long ago	
great-grandparent	الجدو الجدة الأوائل	your grandfather's or grandmother's parent	
majority	الأغلبية	the great number / the larger part	
make up	يؤلف / يجمع / يشكل يعاود الصداقة	to create a story / to put together / to be part of to become friends again	
memorial	نصب تذكاري	a building to memorize a person or an event	
president	رئيس الجمهورية	the man who rules a republic	
outnumber	يفوقه عددا	be more than	
turn to	يلجأإلى	to go to comfort or help	
cloud	سحابة	a white or grey mass in the sky consists of drops of water	
dish	ملبق	a round container used for holding food	
hill	تل	an area of high land like a small mountain	
evaporate	يتبخر	to change from liquid into gas / to dry up	

Word	Meaning	Meaning in English
even	حتى	shows that something is unexpected
heat	حرارة يسخن	the temperature of something when it is warm or hot to become heat
lay / laid / laid	يضع / يبيض	put / a bird or an insect produces an egg from its body
percentage	نسبة مثوية	an amount that is expressed as a part of a whole when the whole is considered as 100
percent	في المئة / جزء من مئة	%
purpose	غرض	what you want to achieve when doing something
reservoir	خزان / زخيرة	a supply of something that can be used if it is needed
salty	مملح	tasting of salt
underground	تحت سطح الأرض	below the surface of the earth
underneath	تحت شيء مباشرة	directly under something
world-wide	في جميع أنحاء العالم	in every part of the world
deforestation	تدمير الغابات	destroying or cutting down forests
endanger	يعرض للخطر	put someone or something in danger
fertilizer	سماد	a substance is put on land to make the plants grow better

Word	Meaning	Meaning in English	
average	متوسط	a number you get by adding and then divided	
fraction	کسر / جزء	a part or parts of a whole or number	
lie / lay / lain / lying	يرقد / يضجع	to be in a position in which your body flat	
lie / lied / lied	يكذب	to say something false	
mistake	link	something is not correct	
rest	الباقي راحة	things or people who are not include in the first group a period of time when you can relax	
source	مصدر	origin	
conservation	صيانة حفظ	the protection of natural things the control use of a supply of water, gas,	
extinction	انقراض / انطفاء	when a type of animal or plant no time exists	
face	يواجه	to deal with a bad situation or problem	
rate	معدل	the number of time something happens over a period of time	
species	نوع / فصيلة	kind / type	
urgent	عاجل / ملح	to do something immediately because it is very important	
enjoyable	ممتع / شيق	giving you pleasure	
save	بنقد يدخر	to make someone or something safe from danger to keep money so that you can use it later	
forest	غابة	a large area full of trees	
gun	مسدس / بندفیة	an instrument which is used for shooting	
machine-gun	مدفع رشاش	a gun that shoots very fast	
insect	حشرة	a small animal with six legs and a body divided into parts	
planet	كوكب	an object which orbits the sun or another star	
prohibit	يمنع	is not allowed	
re-introduce	يميد تقديم	introduce again for the second time	
shoot / shot / shot	يطلق الرصاص	use a gun	
threaten	يهدد	warn someone that you are going to hurt him	
tiger	ثمر	a large wild animal of the cat family	
tropics	المدار الإستوالي	the hot regions of the world	
tropical	مداري / استوالي	in or from the hottest parts of the world	
visible	موثي	seen	
whale	حوت	a sea animal / the largest animal on the earth. It lives in the sea and it is not a fish	
able to	قادر على	can	
usable	مستخدم	can be used	

Word	Meaning	Meaning in English
unusable	غير مستخدم	can't be used
washable	قابل للغسيل	able to be washed without being damaged
laughable	ساخر	something silly that you cannot treat in a serious way
breakable	قابل للكسر	something can be broken easily
acquire	يكتسب/بحصل على	get / gain
aircraft	مركبة تسير في الهواء	a machine which flies such as airplane, helicopter,
continually	بشكل متكرر	repeated many times
fare	أجرة المواصلات	price of riding a vehicle / the money paid by travelers to travel
fleet	اسطول	a group of planes, buses, cars or ships move together
headquarters	المركز الرئيسي	the main office of an organization
wide-bodied	عريض البنية	a person has a wide shoulder
jet	نوع من المحركات	a kind of engine
service	خدمة	something done for people by an organization

Word	Meaning	Meaning in English	
official	موظف / رسمي	a person who holds a position in the government or an organization	
bit	جزء صغير / مقدار ضئيل	a small piece \ a little	
blessing	کمعن	a gift from Allah	
cannon	مدفع	a large heavy gun	
certain	مؤكد / بعض	sure / some	
go off	يكره يدق يتعفن يطلق الرصاص	hate / dislike ring rot shoot	
hanger	جوع	not having enough food	
nurse	الممرضة / المربية	a person who takes care of a patient or a small baby	
obey	يطيع	doing what you are told to	
reveal	يبوح بسر / يظهر	make something known or clear \ show	
self-control	ظبطالنفس	a person's control of himself of the way he feels	
share	يوزع الحصص يشارك	dividing something between different people take part in something with other people	
thread	خيث	a long, thin piece of cloth / string	
celebration	احتفال	an occasion or party	
equal	مساو ل	the same	
fast	سريع / صائم	doing quickly / to eat nothing from dawn to sunset	
income	دخل	the money that you earn	
sleepy	نعسان	tired and needs to sleep	
complete	یکمل / پتم	make full / finish	
completely	بشكل كامل / تام	fully / wholly	
exist existing	یکون / یوجد / یعیش متواجد / متعایش	be / live belonging to present time	
radiate	يشع	send out light or heat	
radiator	مشع	something that radiates	
radiation	الاشعاع	the action of radiating	
universe	الكون	everything in life sky, earth, stars, planets, living things,	
universal	كوني	everywhere; including everyone	
unique	فريد	the only one of its kind	
angle	زاوية	the space between two lines that meet or cross each other	
care for	يعتني ب	to look after someone	
hemisphere	تصف الكرة الأرضية	one of the two halves of the earth	

Word	Meaning	Meaning in English	
lack of	نقص في	when you don't have enough of something	
melt	يدوب	to change from solid to liquid	
nitrogen	نيتروجين	a gas that is the main part of the earth	
outer	خارجي	on the outside of something	
oxygen	اکسچین	a gas in the air that all living things need	
reflect	يعكس	if you see your image in a mirror that means it reflected the image	
soft	ناعم / لين	the opposite of hard or solid	
solar system	المجموعة الشمسية	the sun and all the planets that move around it	
spin / spun / spun	يدور	to turn around and around	
stationary	أدوات مكتبية	things that you use for writing such as paper, pen, rubber,	
vertical	عمودي / رآسي	pointing straight up at an angle of 90 degrees from the ground or from another line	
lake	بحيرة	a large area of water surrounded by land	
article	مقال أدوات النكرة والتعريف	a separate piece of writing in a newspaper a / an / the	

word	meaning	Meaning in English	
dozen	دزینة / اثنی عشر	12 / twelve	
enable + subj. + to		make something possible for somebody	
enormous	ضخم / ماثل	very big \ huge	
fortunately	لحسن الحظ	luckily / happily	
friendship	صناقة	being friends	
mine	تعدين	a hole which is dug in the ground to get minerals	
needy	المحتاجون/الفقراء	the poor	
standard of living	مستوى المعيشة	the average quantity of goods and services received by a person in a country	
Third World	الدول النامية	the developing countries	
loan	قرض	the money you borrow from a bank	
labourer	عامل	worker	
lend / lent / lent	يقرض	to let someone borrow money or something you own	
pipe	يضغ	to push water or liquid through a tube to another place	
construct	يبني / ينشء	build	
repay / repaid / repaid	يردما أخذه	to pay back money that you borrow	
financial	مالی	connected with money	
rubber	مطامل	a substance used for making tires, boots,/ eraser	
aid	مساعدة / يساعد	money, food, service given by governments or organizations	
alms	صدقة / صدقات	money, food, given to the poor	
actor	ممثل	a person who plays a role in a play	
bring up / brought up brought up	يربي	take care of a child	
career	حياة مهنية / مهنة	job / a person's working life	
character	سمة شخصية شخصية في التمثيل	what makes one person different from another a person in a story or play	
gentleman	دمث الخلق	a man who acts well towards others	
insurance	تامين	an agreement to pay money in case of illness, accident, death,	
kind	طيب / عطوف	helpful / interested in the happiness of others	
kindness	الطبية / العطف	the noun of kind	
lonely	وحدة (عزلة)	unhappy when alone	
part owner	شريك	own part of a thing / partner	
play	ٹھب عرض مسرحی	an activity for enjoyment only a piece of writing for theatre	

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeed.ton/vb</u>

word	meaning	Meaning in English
poem	قصيدة	a piece of writing that has lines and repeated sound
poet	شاعر	a person who writes poems
poetry	شعو	poems in general
stage	منصة المسرح	a part of the theatre which actors stand
theatre	مسرح	a building where actors act
childhood	الطفولة	the time when you are a child
prisoner	سجين	someone who kept in a place and cant leave
allowance	حصة مالية مخصصة	money that you are given regularly or for a special reason
author	كاتب/مؤلف	a person who writes a book, an article,
fortune	دروة حظ	wealth luck
manhood	الرجولة	the fact of being a man not a boy
novel	قصة / رواية	a long written story
strict	صارم / دقیق	firm / accurate
sentenced	محكوم عليه كعقوبة	to give a legal punishment

word	meaning	Meaning in English	
literature	اب سرور د	books, poems, plays that considered to be good	
instrument	યાં	a small tool used especially by scientists, musicians,	
attempt	يحاول	try to do something difficult or dangerous	
fiction	خيال	something from imagine and is not true	
fictional	خيالي	the adj. of fiction	
firm	صارم شرکة	strict company	
part	*je	a piece of something	
flat	غةة مسطح مسطح	apartment / a set of rooms for someone to live in, that is a pa of a building smooth and level without any raised	
campus	حرم جامعي / تعليمي	a land which a school, university is located in	
consider + n. or ger.	يفكر في	think about something	
economic	اقتصاد	the study of how money /goods is produced and distributed	
humanities	العلوم الإنسانية	the study of literature or language but not science	
intelligent	ذكي	smart \ quick understanding for something	
pharmacology	دراسة الدواء و تأثيره	the study for medicines and their effects	
pity	شفقة	feeling sorry for someone else	
social	اجتماعي	belonging to people in society	
society	مجتمع	a group of people live in one place and have the same custon and traditions	
straight away	فوراً	immediately	
veterinarian / vet. / veterinary surgeon	طبيب بطري	a doctor for animals	
veterinary	الطب البطري	the study of animals' medicine and how to treat them	
management	الإدارة	organizing and controlling a company	
grade	درجات / تقدير	credit / marks	
degree	شهادة	certificate	
engineering	علم الهندسة	study of building roads and bridges	
branch	فرع	a part of a tree, organization, bank	
rise	زيادة / ارتفاع	an increase	
adventure	مفامرة	an exciting or dangerous event of journey	
chief	قائد / حاکم / رئیس	a leader / a ruler / the head of a tribe, business,	
desire	يرغب/رغبة	want something strongly	
entire	كلياً / بالكامل	whole / complete	

word	meaning	Meaning in English
fair	أشقر عادل نسخة جيدة وفقاً للقواعد	light colour honest a good copy of writing
faith	اعتقاد / إيمان	strong belief
fertile	خصب / مثمر	able to produce plants
hostile	معادي / عدائي	unfriendly / belonging to an enemy
promise	يعد / وعد	say that you will certainly do something
keep a promise	يحفظ الوعد	do something which you promised to do
tribe	قبيلة	a group of families living together and ruled by one chief
tribal	قبلي / منسوب إلى القبيلة	belonging to a tribe
generosity	کرم	when you are happy to give money
form	شكل	shape
ide up / rode up / ridden up	بمتطى المتعلى	to sit on a horse back and control its movement

word	meaning	Meaning in English	
borrower	مقترض / مستعير	a person who borrows / takes something	taking sylla
adapt	يتكيف	change to match another purpose or environment	louisq
benefit	فالدة / منفعة	be an advantage or a good thing	popular our
challenge	يتحدى	call someone to compete against you	gardnesq
co-operate	يتعاون	work together / help each other	ballada
cooperation	التعاون	n. working together	HOLET
explorer	مستكشف	a person who travels to remote places to find out abo	ut them
human being	إنسان	a person	akima
individually	على حدة / بشكل منفرد	separately	clocks
memory	ذاكرة	an ability to remember things	deployed
memorize	يحفظ / يتذكر	learn	distila
moisture	رطوية	water in small quantities	which
ration	حصة / نسبة	the amount a person gets	710
ultraviolet	أشعة فوق بنفسجية	rays can't be seen by human eyes	
voyage	رحلة بحرية	a trip by sea	amile politica
rubbish	مخلفات / قمامة	any thing you don't need and throw it away	Tablesqu' less
knock off	يوقف	to tell someone to stop doing something	nixing
expedition	رحلة استكشافية	a trip for scientific purpose	out day.
survival	البقاء على قيد الحياة	when someone continues to live or exist	TOTALIBUTE
sledge	مزئجة	a vehicle used for traveling on snow	an an
sub-zero	تحتالصفر	under zero	
	شائع منتشر	belonging to several people found in many places	stabommoo
common	عادي	usual	
district 10 to	غير مهذب	not polite	awaba
decline	يضعف/ يرفض	weakens / refuse	continue
decorate	يزين	make something more beautiful by adding to it	Deblines
decoration	زيتة	something used to decorate	2000
emphasize	يشدد يۈكد	stress to show that an opinion is important	excignol 1 sving
frame	اطار هیکل	an edge of metal or wood around a picture a structure which support a house, plane,	kidning
framed	محاط باطار	with frame around	

word	meaning	Meaning in English
ink	عير ا	a substance used for writing or printing
native speaker	متحدث بلغة البلد	a person speaks a language since he was born
petrol	بنزين	gas
popular	شعبي / محبوب	a person who is liked by many people
printing	الطباعة	copying letters by a machine
slanted	منحدر / ماثل	not vertical but at an angle from vertical
version	إصدار / تسخة معدلة	a form of something that has been changed a little from the original
card	كارت / بطاقة	a small piece of paper or plastic that shows information
sample	مينة	a small part of something to show what the rest is like
basement	بدروم	rooms in the house below the ground
clock	ساعة	instrument for measuring time
drainage	مصرف میاد	a system of pipe for carrying away waste water
elderly	کهل / کهولي	quite old
escalator	درج متحرك	stairs which move so that you don't have to walk up with them
fan	مشجع مروحة	a supporter of a famous person an instrument that ventilates
oundation stone	حجر الأساس	a stone laid by an important person at the beginning of a building
loud speaker	مكير صوت	an instrument makes sound louder
sprinkler	رشاش	an instrument for spreading drops of water over a large area
ventilate	يهوي	allow fresh air to enter a place
ventilator	تهوية	an opining in the wall which can be opened or closed to ventilate
room	حيز حجرة	space a part inside a building has four walls, ceiling and floor
consist of	يتكون من	contain a number of different things
accommodate	يتسع ا	to have enough space for a particular of people
main	رئيسي	more important than other things of the same
square	مريع	having 4 straight equal sides and 4 angles of 90 degrees
cemetery	مقبرة	graveyard / a place where dead people are buried
criminal	مجرم	a person who breaks the low
escape	يهرب	get away
orgive / forgave / forgiven	يسامح	say that you don't punish someone doing something wrong
kidnap	يخطف/اختطاف	to steal a person
persuade	يقتع	to make someone do what you want after discussion
printer	ئاسخ طابعة	a person who makes books, newspaper, a machine to print things

word	meaning	Meaning in English
punish	يعاقب	hurt someone for doing something wrong
punishment	عقاب	doing something unpleasant to someone
reward	يكافئ / مكافأة	giving something good for someone as he did well
award	يكافئ / مكافأة	a prize that someone gets for achieving something officially
safe	آمن خزينة	not in danger a strong metal box with a lock on it
slave	عيد	a person owned by anther and works for him without money
put out	يخمد / يطفئ	to stop fire
tour	يتجول/ جولة سياحية	to travel around an area
fire station	محطة الإطفاء	a building for fire fighters and their equipment
chemical	مادة كيميائية	related to substance used in chemistry
accidentally	بشكل غارض	happen without intending / by chance
minimum	الحد الأدنى	the least / the smallest
sharp	حاد	has a very thin edge
scald	إحترق بماء حار	to burn someone with hot liquid or boiled water
beyond	هوق / وراء	more than a particular amount / behind
border	حدود	the official line that separate two countries
army	جيش	the part of a country's military who defense it on land
fresh	طازج	in good condition because it has been produced recently
attract	يجذب	v. to make someone like something or feel interested in it
attractive	جذاب	adj. pleasant to look at
balanced	متوازن	contain equal elements
diet	غذاء	the kind of food that you eat each day
fuel	وقود	a substance can be burned to produce heat or power
supply	يمد / يزود	provide
contain	يحتوي على	has
district	منطقة / حي	an area of a city
advantage	ميزة / فالدة / منفعة	benefit
disadvantage	عيب	bad thing
remedy	علاج يعالج	a medicine that cure pain to deal successfully with a problem

word	meaning	Meaning in English		
retired	متقاعد	doesn't work any more		
neighbour	جار	a person who lives beside you		
neighbouring	مجاور	adj. from neighbour		
observe	بالأحظ / يراقب	notice / watch		
youth	شباب	young people		
well	بئر	deep hole in the ground from which water or oil is taken		
ray	شعاع	beam		
foam	رغوة / ففاقيع الماء	bubbles		
die	يموت	to stop living		
deadly	مميت	very dangerous and likely to cause death		
pollute	يلوث	to make something dirty		
populate	يقطن / يزود بالسكان	live		
explosion	انفجار	the loud sound from something exploded		
rock	صغر	the hard substance in the earth's surface which contains stone		
refinery	معمل تكرير	a factory to refine things such as oil, sugar,		
crude oil	النقط الخام	rude oil		
tiny	صغير جداً / دقيق	very small		
geological	جيولوجي	related to the study of materials such as soil, minerals,		
pure	نقي / صافي	not mixed with anything else		
sink /sank /sunk	يغوص	to go down		
remove	يزيل / يمحو	to take something away		
drill	يحفر / مثقاب	to make a hole with a machine		
code	رمز / شفرة	a system of words or signs that are used instead of ordina writing		
items	صنف / سلعة / يضاعة	things / goods		
delivery	التوصيل للمنازل	receiving things at house		
telecommunication	الاتصالات	the process of sending and receiving information by signals		
enlarge	يوسع / يكبر	to become bigger		
sort	يفرز / يصنف نوع	classify / to put things in the right order kind / type		
communicate	يتواصل	to exchange information with others by using words, letter telephones,		
manage	بدير	control		
choice	اختيار	to select between two or more things		
appearance	مظهر	the way that someone seems to others		

word	meaning	Meaning in English		
achieve	يحقق/ينجز	to succeed in doing something well		
beverage	مشروبات	drinks		
selection	اختيار / انتقاء	choice		
international	دولي	connected with more than one country		
voice	صوت	the sound you make when you speak		
minaret	23324	a tall tower of mosque		
fountain	نافورة	a structure that sent out water into the air		
century	قرن	100 years		
herd	قطيع / قبيلة	a group of animals or people with one kind		
insult	يهين	to say or do something that offends someone		
ancestor	سلف/چد	a member of your family who lived a long time ago		
victory	نصر	winning of a battle or competition		
drive / drove / driven	يقود	to control a car and make it move		

word	meaning	Meaning in English	
bow	ينحني	to bend your head forward	
settle	يستقر / يستوطن	to start living in a place for a long time	
all over	في جميع الأنحاء	every where	
close to	قريب من	near to	
proud of	فخورب	feeling a please with someone or something	
distant	بعيد / ناثي	far away from where you are now	
distance	البعد	a space between two places or things	
tinned	معلب المعلب	canned	
well-known	مشهور / معروف	famous	
similar	مشايه	look like	
advertise	يعلن	v. to tell people about a product or service	
advertisement	إعلان	n. a set of words or pictures in a newspaper or magazine t inform goods	
scene	مشهد	view	
special offer	عرض خاص	cheaper price	
plaza	متنزه	an open area where people can sit and relax	
establish	يۇسىن اقامة	to start a company or organization to settle in a place	
wonderful	رائع	extremely good	
concerning	يتعلق ب	relating to	
scientifically	بشكل علمي	to do using the methods of science	
privately	بشکل خاص منفرد	not holding public office belonging to a particular individual or group	
lecture	محاضرة	lesson in university	
against	شد	opposite to or disagreement with an idea, plan, system,	
institution	مؤسسة	a large important organization	
progress	Essa	the process of getting better at something	
quality	جودة	show how things are well made	
interview	يقابل مقابلة اعلامية	to ask questions in formal meeting a formal meeting to ask questions	
interviewer	الشخص الذي يجري المقابلة	the person who controls the interview	
university	كعماب	an educational institute for high education	
team	فريق	a group of people work together	
apart	منفصل / بعيداً عن	separate / away from / not together	
go ahead with	يستمر	continue	

word	meaning	Meaning in English		
positive	ايجابي	constructive		
negative	سلبي	unconstructive		
permission	اذن / سماح	to allow someone to do something		
total	المجموع الكلي / المحصلة	the final number of amount		
screen	مامة	the flat glass part of a television		
compare	يقارن	to examine two or more things in order to find out how they similar or different		
specialize	يتخصص	to limit most of your study, business,		
power station	محطة الطاقة	a building where electricity is made		
viewer	مشاهد التليفزيون	someone who watches television		
compulsory	إلزامي / اجباري	to force someone to do something		
climate	مناخ	the typical weather conditions in an area		
ceiling	سقف	the inside surface of the top part of the room		
sloping	ماثل / منحدر	higher at one end than at the other		
cave	کهد	a large natural hole in the side of a cliff		
spare	إضافى	extra / additional		

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeea.com/vb</u>

word	meaning	Meaning in English	
metal	معدن	a hard substance such as iron, gold,	
banknote	عملة ورقية	a piece of paper money	
serial	متسلسل	happening one after the other in the correct order	
currency	ālec	the type of money that a country uses	
value	قيبة	what something worth	
boarding pass	بطاقة صعود الطائرة	to get on a plane	
counter	مكتب اصدار التناكر/خدمة العملاء	a place in a shop, bank,to deal with customers	
departure	مقادرة	leaving	
agent	مندوب/وكيل سفر	a person who represents a company to offer business	
chance	فرصة	a time to do something you want to do	
visa	تأشير مرور	official mark to leave or visit a country	
lounge	صالة انتظار	a room in the airport for people to sit waiting the plane	
pillar	دعامة / ركيزة	a tall piece of stone, wood,	
circle	دائرة يدور	a completely round flat shape to move in a circle around something	
surrounded	محاط	to be all around someone or something	
sacrifice	يضحي	to give up something valuable to get something more important	
row	صف مف	a line of things or people next to each others	
base	أساس	n. the lowest part of a building underground for carrying it	
basic	أساسي	adj. to describe the lowest part of a building	
delicious	لذيذ / حلو المذاق	has good taste	
dine	يتناول غداء / عشاء	to have lunch or dinner	
complain	يشكو	to say that you are not satisfied about something	
gift	مدية / مية	to give something to someone as a present	
customer	زبون / عمیل	client / the person who buys goods or services from a shop	
local	محلي	related to a specific area	
cradle	ne	a small bed for a baby	
pocket		a small flat cloth bag sewn into a piece of clothing	
bone	عظم	one of the hard parts in the frame of the body	
aim	مدف	goal / target	
fill	يملأ	to make something full	
chest	صدر	the front part of the body between the neck and stomach	
X-ray	أشعة صوتية	a beam of radiation that can go through solid objects	

word	meaning	Meaning in English	
patient	مريض	a sick person	
lung	رئة	one of two organs in the body used to breathe	
pulse	ئېش	regular beat in the heart	
cough	یکح / کحد	make air come out of the throat with a sudden short sound	
appointment	locations also also also	a meeting that has been arranged for a particular time and place	
department	السو قسم	one of the parts of large organization / section	
elinie	عيادة	surgery / doctor's office	
specialist	متخصص	expert /someone who knows a lot about a particular subject	
vaccine	لقاح / تطعيم	liquid that prevent diseases	
surgery	طبيب جراح	doctor cuts into patient's body during operations	
anesthetics	مخدر	substances that helps patients sleep during operations	
antisepties	مطهر	a substance to kill bacteria	
ambassador	سفير	a person who represents his country in another one	
truck	غاجنة	lorry	
excursion	نزهة / رحلة قصيرة	short trip / picnic	

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>

word	meaning	Meaning in English
drugs	عقاقیر مخدرات	medicines a substance makes people lose their concentration
prescription	روشتة	a piece of paper that a doctor writes medicine to a patient
sweet	حلوى	candy / pieces of things made of sugar or chocolate
possibility	امكانية	the ability of doing something
improve	يحسن	to make a thing better
intensive	مكنف	involving a lot of works and efforts in short time
carpentry	نجارة	the craft of the carpenter
refrigeration	تبريد	the process of making the things cold
series	سلسة / متسلسل	chain
weld	يلحم	to join metals together by heat
apply	يتقدم بطلب بطبق	to officially ask for a job to prove that you are able to use a method or a theory
vocational	مهني	concerned with learning the skills needed to do a job
grant	يمنح / منحة	money or thing given to a person without returning them
storm	عاصفة	a very bad weather with strong wind
institute	مؤسسة / معهد	an organization does scientific or educational work
display	يعرض	show
generous	کریم / سخي	kind / ready to give freely
schedule	جدول مواعيد / أعمال	timetable
grandchildren	حفيد	the children of the son or daughter
worshipper	مصلي / متعبد	a person who prays for God / prayer
engraver	تحات خشب أو معادن	person cuts designs into metal or wood
script	مخطوط / خطاليد	writing
companion	مرافق / رفيق	someone who you spend a lot of time with
saddle	سرج الخيل	a seat made of leather on a horse back
battle	معركة	armies that fight each other
employee	موظف	the person who works for a company
precise	مضبوط / متقن / دقيق	exact 100 d d by these terms place of clidding
yard	ساحة / فناء	play ground / an area of land next to a house
fall	خريف	autumn
pants	بنطلون	trousers
can	علبة صفيح	tin
curtain	ستارة	drape

word	meaning	Meaning in English	
origin	أصل / منشأ	the place where someone or something comes or begin	
consumer	مستهلك	client / the person who buys or uses goods and services	
complex	معقد / مرکب	something is made of many parts	
exhibition	معرض	a place where things are displayed	
fixed	فابت الم	don't change	
merchandise	سلع / بضائع	goods / items	
annoyed	متضايق	slightly angry	
rely	يعتمد على	depend on	
province	مقاطعة / اقليم	region	
inspector	مفتش/ محقق	the person who checks the reason for doing something	
conquer	غزی / تغلب علی	to defeat	
tied	عقید / مربوط	use a rope	
strange	غريب	unusual	
craftsman	حرفي	a man who makes things by hands	
snack	وجبة خفيفة	a small meal	
bargaining	مساومة	buying or selling for better price	

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية @www.yzeee

	y, but fortunately I have a	the meaning to the spare.	ie undernned v	word(s)
a) extra	(b) metal	© unused	(d) good	
I'm not very keen	on football, but I don't n	nind watching it on televisio	n.	
a listen	(b) write	© interested in	(d) compose	
Everything occur	red quickly, so I couldn't	stop him.		
a continued	(b) took place	© passed	(d) went	
The flight attenda	nts were very nice and he	pful during our flight.		
a) pilots	(b) guests	© hosts	(d) captains	
I have a covenien	chair that helps me to re	lax.		
a) expensive	(b) cheap	© big	d comfortable	
Be ready it's time	for departure.			
a) leaving	(b) coming	© boarding	(d) waiting	
In Eid Al-Adha M	luslims <i>sacrifice</i> animals t	o satisfy God.	ewind	
a) receive	(b) give up	© sell	(d) buy	
My main aim in li	fe is to be a successful doo	etor.		
a) achievement	(b) goal	(c) intention	(d) miracle	
grosiani dran	in a wonderful excursion	In children in the control of Control		
a) voyage	(b) journey	© flight	(d) picnic	
You should depend	Allen Silver	(C) High	(d) preme	
The state of the s		(a) test	(T) consolu	
a) rely The rich man was	b play very generous and helped	© try	(d) supply	
complayers		is posice who works for a co	reputy	
a) wise	(b) fair	(c) sensitive	(d) kind	
and the same	imetable you should have	May		
a) work	(b) schedule	© plane	d orders	
She goes with her	companions to the club or	i Fridays.		
friends	(b) sisters	© neighbours	(d) parents	

The lesson was	too hard to understand.			
a long	6 difficult	© boring	d bad	
15 The manger ev	aluates each one in his staff	individually.		
a nicely	(b) separately	© especially	d totally	
My father has	acquired a new car.			
(a) borrow	(b) rent	© got	d drove	
M She lives in a l	nig flat with wonderful view.			
a department	(b) apartment	© palace	d villa	
My house is fo	ur from school.			
a next to	(b) close	© remote	(d) near	
As the time w	as limited, I couldn't comple	ete the exercises.		
(a) reply	(b) answer	© write	(d) finish	
The sun send:	out light and heat which he	lp us to live.		
a radiates	(b) reflects	c orbits	(d) receives	
Children like	candy too much.			
a nuts	(b) fruits	© sweets	(d) dates	
My father ha	s bought a new truck lately.			
(a) yacht	(b) bicycle	© bus	(d) lorry	
The baby wa	s annoyed as his toy got brol	ken.		
(a) angry	(b) asleep	c careful	(d) bad	
He had an ac	ecident, but fortunately he w	asn't injured.		
(a) luckily	(b) easily	© badly	(d) happily	
The film star	rted nearly at 6 o'clock.			
a after	(b) approximately	exactly	d before	
I bought a d	ozen of coloured pens last w	eek.		
a twenty	(b) ten	© hundred	(d) twelve	

Muslims memo	orize the Holly Qur'an.					
a read	(b) write	© recite	d learn			
It is ordinary to	o have a very expensive co	ar if you are rich.				
(a) right	(b) good	© abnormal	(d) normal			
We usually cha	ange the <u>curtains</u> of our h	ouse every three years.				
(a) furniture	(b) doors	© drapes	(d) windows			
We bought nev	w appliances of many kind	ls in the new house.				
(a) machines	(b) tools	© curtains	(d) instruments			
China exports	different kinds of mercha	ndise to many countries.				
(a) slaves	(b) goods	© labours	d electricity			
There is an en	ormous wealth in the ocea	ns.				
(a) enough	(b) little	© big	(d) good			
Charities are a	llways existing for <u>needy</u> p	people.				
(a) sad	(b) bad	© wealthy	d poor			
May I have three <u>cans</u> of soft drink please?						
(a) cartoons	(b) cups	© glasses	d tins			
My young siste	er <u>never</u> drinks milk.					
a doesn't do	(b) often	© sometimes	d usually			
My father inter	nded to buy a new villa.					
(a) built	(b) planed	© painted	d helped			
Doctors treat s	ick people in order to ma	ke them feel well.				
(a) sad	€ ill	© bad	d poor			
In markets there is a big <u>demand</u> for reasonable goods.						
a need	(b) reject	© refuse	d rights			
Doctors always advise not to eat much amounts of <u>junk</u> food.						
a poisonous	(b) unhealthy	© healthy	(d) rotten			

Human beings co	an't live without air.			
(a) people	(b) animals	© plants	(d) planets	
The spokesperso	on gave <u>precise</u> answers for	all the interviewer's question	ons.	
(a) occasion	(b) exact	© every	(d) almost	
Sultanate of Om	an is governed by Sultan Q	abous.		
(a) ruler	(b) mayor	© ambassador	(d) minister	
1 always feel pity	for orphans.			
a happy	(b) sad	© sorry	d pleased	
I think about bu	ying a new car.			
a need	(b) want	© assert	(d) consider	
on sale, we got r	sice clothes at a low cost.			
(a) promise	(b) offer	© price	(d) coins	
I have bought th	aree <u>lights</u> to my study roon			
a desks	b pens	© chairs	(d) lamps	
@ Our teacher alw	ays emphasizes the importa	nce of learning English.		
(a) calls	(b) announces	© stresses	d says	
There is a big bo	azaar next to our school.			
a cave	(b) market	© palace	d gallery	
The author prin	ited <i>limited</i> editions of his la	est book.		
(a) enough	(b) much	© more	(d) small	
She lives in a sp	acious house, with a beauti	ful garden.		
a new	(b) big	© tall	d well-built	
The professor h	as given his students a won	derful lecture.		
a lesson	(b) speech	© meeting	(d) interview	
I got high grade	es, so I could join a good un	iversity.		
(a) things	(b) lessons	© marks	(d) lectures	

Wealthy countr	ies have made great progres	s in industry.		
a happy	(b) rich	© wise	(d) health	
He selected the	cheapest car in the collectio	n. repaired that the before the		
a bought	(b) mended	© sold	d) chose	
My alarm goes	off at 6 o'clock every day.			
a stops	(b) rings	© sings	(d) knocks	
6 I have run out o	of petrol on my way to the ai	rport.		
(a) oxygen	(b) water	© gas	(d) solution	
The doctor desc	ribed me good <u>drugs</u> which	made me better.		
(a) restrictions	(b) instructions	© descriptions	d medicines	
The store still ha	as enough <u>room</u> for more go	ods,		
(a) shelf	b space	© box	d hole	
My friend has w	onderful plants in various c	olours.		
(a) different	(b) similar	© little	d difficult	
ff you judge, you	u must be <u>fair</u> .			
a kind	(b) tolerant	© honest	(d) good	

Key answer (vocabulary section)

Question No.	Answer	Question No.	Answer	Question No.	Answer	Question No.	Answer	Question No.	Answei
1	a	13	8	25	b	37	ь	49	d
2	c	14	b	26	d	38	а	50	b
3	b	15	ь	27	d	39	b	51	a
4	c	16	c	28	d	40	a	52	c
5	d	17	b	29	c	41	b	53	b
6	a	18	С	30	a	42	a	54	d
7	ь	19	d	31	ь	43	c	55	b
8	ь	20	а	32	c	44	d	56	c
9	d	21	c	33	d	45	e	57	đ
10	a	22	d	34	d	46	d	58	b
11	d	23	a	35	a	47	c	59	a
12	ь	24	8	36	ь	48	ь	60	c

Comprehension Passages

Read the following passage and choose the best answers :-(1)

It seems that people don't like rules as they think they represent a kind of restrictions, but in fact life can't be organized without rules. Peoples always need rules and laws to be able to live and deal together. Can you imagine even a game without rules; of course it will be a kind of mess. When they are playing a game, they must follow its rules or it will be unfair. Also everything in our life should be restricted with rules or it becomes a mess and unfair. If there are no rules and everyone is free to do whatever they want, most people will probably behave selfishly. We need rules to help us get a long together and show respect to each other.

For example in schools, if a student ignores rule against talking in class, the teacher will not be able to achieve his goal and other students can't concentrate. Drivers who don't follow traffic laws can cause serious accidents. Doctors, engineers, farmers, everyone in the society must behave under rules. Most things we do are governed by rules which may be unwritten like the rules of social politeness and back up by the legal system.

All the rules and laws have the same purpose. They organized the relations between individuals and the society to make it clear what is right and wrong and what happens if someone breaks the rules. They are designed to ensure fairness, safety and respect for other people's rights.

Most of us are basically honest, and knowing the rules means that we usually try to follow them. One reason we do is to avoid punishment, but the strongest argument for following the rules is to make the world peaceful and fair.

The best title for this	passage is		
(a) How do we organize	our life?	(b) The importance of rule	s to games
© The importance of rul	es to our life	d Traffic rules	
Following the rules l	eads to		
a cause accidents	(b) behave selfishly	© avoid punishment	d get punishement
The writer thinks the	at		
a all of us are honest	(b) few of us are honest	© none of us are honest	(d) the majority of us are honest
In every aspects of li	fe people shouldn't		
a ignore rules	(b) follow rules	© govern rules	d control rules
The noun from "clea	r" is		
a clarified	(b) clarify	© clearness	d clearly

Read the following passage and choose the best answers :- (2)

People sometimes are afraid of unusual situations they don't expect to face, but perhaps the weakest point in these situations can turn into the longest one.

Once upon a time, we decided to have a journey in open air, so we were camping in the countryside near our town. After spending a very nice week end and we were about to leave and return to our car, suddenly an angry man appeared and began to blame us for what we did. He said to my father "Didn't you notice this sign, it said that it is forbidden to camp here, this is a private property" and he asked him about his name, address, and the number of his identity card that made my father very confused.

After father had told him everything about himself, he apologized and began to explain the matter. He told the angry man that he didn't see the sign, but the man seemed not satisfied. We left sadly back home and we expected that something bad might happen as we thought unexpected action from that man. We wondered if he was an important person, would he call the police? We were so upset that hardly anyone spoke a word; this unpleasant event had spoilt our happiness.

Days passed one after one, but nothing happened, we wondered what would happen. The following Sunday, we stayed at home even though it was a fine day. About noon an expensive large car stopped outside our house and we found a man knocked the gate door, when it was opened he asked a lot of people to come in. he said " Come in friends, feel at home", with our astonishment they spread in the house and the garden as they were in a picnic. Some of them interred the kitchen, others began to grill meet in the small garden, the children were playing football and swimming and the mess began to spread in the view. Father got angry and went out to ask them what they thought they were doing? Imagine his surprise when he recognized the man who hosted the group in our house, he was the same one who had taken our address a week before. Both men burst out laughing and father welcomed the strangers as friends, but we learnt a lesson we have never forgotten.

The family.....

- (a) enjoyed a pleasant day at home
- (c) had an unpleasant event spoiled the day (d) had a bad accident on their way home
- Father was worried because.....
- (a) the owner's land punished him
- (c) the owner called the police
- Did the man accept the father's apology?
- a Yes he did
- b No he didn't

(d) he didn't enjoy the journey

(b) enjoyed a pleasant day in jungle

(b) the owner took his name and address

- (c) He seemed to accept it (d) He didn't seem to accept it
- Next week, the family.....
- a went to the beach
- (b) camped in a jungle
- c stayed at home
- (d) slept all the day

- The noun of satisfy is.....
- a satisfaction
- (b) satisfied
- c satisfactory
- (d) satisfactorily

Key answer (passage section)

	1	2	3	4	5
Passage 1	c	c	d	a	c
Passage 2	c	b	d	c	a

Tests

Test1- Read the following passages and choose the best answers

As Faisal liked to live light, he always liked to travel light. So he had only few things which helped him live anywhere. These things were just few clothes, a book or two, and some personal things. Also he had a bank account and these were all his possessions. It is worth mentioning that he didn't care if he spent a single night or a month or even a year in any place he decided to stay. In that place he might stay in a hotel, a furnished flat, or a nice house according to the money he had and the period he stayed. But the best thing was that whatever the length, he rarely needed anything he didn't have with him. He was, he liked to think, a self-contained person.

Faisal always felt worried as he had a sense of owning more than would fit comfortably into his suitcase which he carried everywhere. Consequently, when this feeling came to him, he immediately began to throw the less important things he thought he wouldn't need them any more. Sometime he gave his things to people he met in his journeys and didn't know them, let them in anyplace he stayed, or even threw them in baskets in streets.

Faisal was a professional traveller, interested and interesting. He didn't like to stay in a country or a city for short time as he preferred to know everything about their culture, civilization, customs, and traditions. Also he liked to learn about their language to enlarge his knowledge.

When Faisal was asked about the advantages and disadvantages of his life which gained from traveling, he said "I got much more knowledge, learnt varies languages, had a lot of friendships, and I also earned a little money. And I appreciated that for traveling.

The best title for this pas	sage is		
(a) The advantage of trav	vels	(b) The disadvantages of travel	s browning a batter of D
© The story of travel's	lover	d Why does a man travel	
Whatever the period Fai	sal stayed in anyplace	he	
a sometimes needed fe	w things	(b) never needed anything	
© almost never needed	anything	d always needed few things	
Faisal seemed to			
(a) enjoy traveling		(b) be asked to travel	
© prefer traveling to sta	ying alone	(d) earn living from traveling	
Faisal used to			
(a) live in a furnished fla	t g	(b) make local tours	
© keep everything he o	wned	(d) collect information during t	ravels
The noun of furnished is			
(a) further	(b) furnace	© furnish (d)	furniture

Choose the best correct answer to complete the following sentences

Howwater do	you have every day?		
(a) more	(b) much	© many	d long
How many books	bought lately?		
(a) have been	(b) are	© were	d will be
You sleep of the sleep	early.		
a 'd better	b are	© better	(d) had
I was listening to th	ne radio when my father		
(a) come	(b) comes	© coming	(d) came
You don't live in an	a apartment,?		avia (d) nio ebros. (e)
a do you	b are you	c have you	d don't you
The sunin	the east.		
(a) raises	(b) rises	© rouses	d arouses
@are not allo	wed to drive in K.S.A		
(a) Woman	(b) Man	© Women	d People
	more countries, they	spread the message of Islam.	
a have occupied	(b) had occupied	© occupied	(d) оссиру
Rock samples oug	ht toby scientists.		
(a) examine	b be examined	© been examined	(d) examined
Spain and Portug	alby Muslims in th	e past.	
a was ruled	b were ruled	© ruled	d have been ruled
Heme who	it the food was like.		
(a) told	(b) said	© ordered	d asked
Would you mind.	my questions.	- No, not at all.	
a answer	b to answer	© answering	(d) answered
1 The father is fat,	the son is fat		
a also	(b) and	© too	(d) to
16 you study hard	, yousucceed		
a would have	(b) will	© would	d could
These are the tra	ineesin this building	ng.	
(a) who studying	b studying	© that studying	(d) are studying

Choose the word closest in the meaning to the underlined word.

There is a big demand	for heavy clothes in winte	r. The man where	
(a) need	(b) inquire	© ask	(d) offer
Defrostration cause th	e pollution of environment	othersenionary that he dis	
(a) instruction	(b) destruction	© construction	(d) restriction
Train fares are going	up again.		
(a) wage	(b) salary	© price	d fee
The sun radiates harn	nful beams.		
(a) sends out	(b) gives up	© spends	d takes in
After his parents' dea	th, he was brought up by hi	s grandfather.	
(a) took off	(b) took away	© took care	(d) took in
The expedition to the	north pole was so hard.		
(a) scientific trip	(b) digging	© commercial flight	d picnic
Many fans like Al-Hel	al team.		
a supporters	(b) enemies	© the good	d the poor
The journey took an e	extremely long time.		
a little	(b) high	© very	(d) many
Be careful or you will	scald yourself, the water is	very hot.	
a freeze	(b) heat	© burn	(d) harm
10 We have an enormous	amount of work to finish to	oday.	
(a) spacious	(b) special	© specific	d especial
My tooth got decayed,	so the dentist decided to e	xtract it.	
a took in	b took off	© took out	d took care
You'd better travel ton	norrow.		
(a) will	(b) 'd rather	© further	(d) farther
She has bought <u>a set</u> o	f wonderful golden knives,	forks, and spoons.	
(a) a group	(b) a few	© a lot	d a little

1500a	and the state of t	
CRUTE	There was a long queue in front of the bank window.	
THEFT	I Here was a rong queue in it out of the bank window.	

(a) series

(b) group

(c) column

d line

B How many lamps do you want?

(a) nights (b) rays

© lights (d) flashes

Key answer (passage of test 1)

Question No.	answer
1	С
2	c c
3	a
4	d
5	d

Key answer (grammar of test 1)

Question No.	Answer								
1	b	2	a	3	a	4	d	5	a
6	b	7	c ·	8	b	9	b	10	b
11	d	12	c	13	c	14	b	15	b

Key answer (Vocabulary of test 1)

Question No.	Answer								
1	a	2	b	3	c	4	a	5	c
6	a	7	a	8	c	9	С	10	a
11	c	12	b	13	a	14	d	15	c

Test 2 - Read the following passage and choose the best answers

The environment is a great blessing so we should keep it clear and clean. If we pollute it that means we will bring us a lot of problems and diseases which perhaps we can't face in the future.

One of these problems is air pollution which surrounds us everywhere especially outdoors. Although this pollution is beyond our control, we can overcome it to some extent by planting green plants in our houses and trees in streets as they purify the air around us. Fortunately, nature has provided us with natural protection, if we only use it.

So green plants in everywhere in our houses and streets can add beauty, filter the air, and help us breathe fresh air free from pollution. In addition to helping solve a bad health problem-impure air.

Another environment's problem is the destruction of natural forests. This cause a lot of bad effects on our life as these trees take in the foul air and return pure air, helping to reduce the rate of pollution. In addition to the noise pollution and the visual pollution.

When you plant different kinds of plants, it is wise to find out if they need to be in a sunny place, or should stay in the shade. Also some plants need frequent watering, while others need very little water. Then there certain fertilizers available on the markets especially for house plants. Following directions when using them will bring the best result.

Fertilizers are used in	order to		
(a) change the soil's na	ature	b make plants grow	better
© increase pollutions		d destroy the enviro	nment
The writer is against the second control of the second control	ne destruction of natural for	ests because they cause	
a bad effects	b the foul air	© impure air	d reducing pollution
The verb of pure is			
a purify	(b) impure	© purely	d puree
The passage mentioned	1kinds of pollution		
(a) two	(b) three	© four	d five
In the passage "foul" n	neans		
a pure	(b) noise	© polluted	(d) visual
Choose the bes	t correct answer	to complete the	following sentences
If the boat had sunk, th	ne people		
a would die	b would have died	© died	d die
He read about Chi	ina before he went there.		
(a) has	(b) is	© had	d was
We have beenT	.V all the Friday.		
a watch	(b) watched	© watching	d watches
They, when the	phone rang.		
(a) were studying	b are studying	© have studied	(d) had been studying

She visited their grand	lfather,she?		
(a) doesn't	(b) did	© didn't	(d) does
	lives in Paris, bought him n	new clothes.	
(a) who	(b) whom	© which	d whose
They consider	in London.	di manda mana di salah	
(a) about living	(b) to live	© living	d live
3 Did you seein th	ne party?		
(a) somebody	(b) anybody	© a lot of persons	d a body
Fahd moved in	nto a large flat, he had lived	in a small one.	
(a) Before	(b) After	© As soon as	(d) As
All the carsre	cently.		
a have sold	(b) have been sold	© had been sold	d were sold
He said, he hadn't see	n him		
a here	(b) now	© there	d then
He studies hard	.he can get high marks.		
a so that	b so as to	© because	d so
B Doctors treat sick peo	ple, theyexperimente	d with new medicines.	
a too	(b) and	© also	(d) to
lf the traffic light	red, don't pass the road.		
a will be	(b) is	© was	d has been
Shetake car	e of her children.	a trial them everything in	
a is used to	b) used to	© uses to	(d) used
Chanca the v	vord closest in the	meaning to the	underlined word.
and make the the			
In some houses, garde	ens are <u>visible</u> from the living	z rooms.	of the consent
a seem	(b) seen	© eye	d sight
They continually achie	eve their duties.		
a sometimes	(b) usually	© rarely	d very often
When my baby asked	for some tea, I gave him a b	it of mine.	
(a) much	(b) a few	© a little	d a lot

Sorry sir there is no re	servation on that plane, it is	full.	
a empty	(b) complete	© large	(d) narrow
My grandfather is ver	y <u>kind</u> , all people love him.		
a bad	(b) gifted	© helpful	(d) shy
Eating fresh vegetable	s and fruits has many benefit	s to you.	
(a) advantages	(b) disadvantages	© blessings	(d) gifts
The teacher asked us t	o sit in rows.		
(a) floor	(b) columns	© order	d line
The fire trapped him in	the store, so he couldn't get	out.	
(a) push	(b) caught	© prevent	(d) forced
My house is very conv	enient; it has good light and	ventilation.	
a luxury	(b) large	© comfortable	d near
He tried to prove that	he didn't kill the man, but h	e had no evidence.	
a proof	(b) witness	© sign	(d) signal
Generally, major carth	nquakes occur very rarely.		
(a) stay	(b) happen	c take off	d take on
All the letters have to	be <u>sorted</u> and delivered by Fr	riday.	
(a) class	(b) chose	© classify	(d) written
You are <u>supposed</u> to ac	cept their invitation, they ar	e our friends.	the column at the
a may	(b) should	© might	d so that
He rarely goes to the cl	ub as he always busy.		
(a) sometimes	(b) always	c almost never	(d) often
He wasn't happy when	he lived apart from his fami	ily.	
(a) near	(b) away	c next to	(d) opposite

Key answer (passage of test 2)

Question No.	answer
1	b
2	d
3	a
4	b
5	c

Key answer (grammar of test 1)

Question No.	Answer								
1	b	2	С	3	e	4	a	5	c
6	а	7	c	8	ь	9	a	10	ь
11	c	12	a	13	c	14	b	15	ь

Key answer (Vocabulary of test 1)

Question No.	Answer								
1	b	2	d	3	c	4	ь	5	c
6	a	7	d	8	ь	9	С	10	a
11	b	12	c	13	b	14	c	15	b

Test 3 - Read the following passage and choose the best answers

The computer is a double-edge weapon. So some people are with and others are against it. According to people who support it, they see that we live at the age of the computer as it breaks through every field in our life, for example medical, educational, engineering, and commercial fields. In addition to many other fields everywhere.

These people also see that the computer is far more efficient than human beings. It has much better and can store huge amounts of information and it can do calculations in no time. The computer has a great characteristic as it doesn't suffer from lack of sleep, so it never feels tired and works efficiently all the time.

One of the important parts of the computer is the internet which is used for fun, paying bills, shopping, paying salaries, reserving seats on planes, learning, and having courses in different fields. In addition to telling tomorrow's weather and many other jobs can do them accurately and quickly.

Other people who don't support the computer see that it is not important to possess a computer at all neither in their homes, nor in their offices. They prefer to depend on simple machines for communications such as calculator, fax, typewriter, telephone, etc. They think with them everything is done in a relax manner because they are easier and simpler than the computer. As well as they avoid us taking the risk of using computers.

These people also refuse to become part of the new internet world as it is a matter of wasting time and gaining pad habits. They see that they will never think of buying it even if it becomes able to think, able to act on its own, or accept the responsibility for all mistakes it makes.

on its own, or accept the	SAN AND AND AND AND AND AND AND AND AND A		
The best title for this	passage isof the compu	ter	
(a) The advantages o	f the computer	(b) The disadvantages	of the computer
© The advantages &	disadvantages of the computer	d The supporters to	the computer
According to the pass	age the computer is		
(a) bad	(b) wonderful	© old fashion	d a knife with 2 edges
The noun from (medi	cal) is		
a medically	(b) medicine	© medical	d medicinal

a) inter	(b) avoid	© spoil	d damage
ne passage mention	ed that computers are used i	n	
a) cheating	(b) playing chess	© education	(d) chatting
hoose the be	st correct answer	to complete the fol	llowing sent
	ninst the glass, it would be b		
a) throw	(b) threw	© thrown	(d) throws
hich English script	isbeautiful of all.		
a the most	(b) most	© more than	d less
hereyou been	before?		
a has	b had	© have	d are
have learned Englis	hI was in the primar	y school.	
a) ago	(b) for	© since	d already
hile I was studying	, the alarm		
a goes off	b going off	© gone off	d went off
ou work for econom	nical company,?		
a) did you	b do you	© didn't you	d don't you
et's a walk.			
a have	(b) has	© had	d having
he starlight.			
a reflects	(b) radiates	© gives up	d takes in
m very keen on	T.V		
a watch	(b) watches	© watched	(d) watching
is useful to en	arich your mind.		
a To read	(b) Read	© Reading	d Red
lesport every	day in order to be fit.		
a) do	(b) does	© doing	(d) did

As soon as Ali, the t	teacher started explaining t	he lesson.	
(a) comes	(b) came	© has come	d had come
Bhutan canfor cook	ing.		
a use	(b) used	© be used	d been used
Let me explain the rules .	them.		
a for	(b) to	© with	d of
My friend asked me	I was well.		
(a) if	(b) did	© that	(d) am
Choose the wo	rd closest in the n	neaning to the ur	iderlined word.
U.S.A is famous for maki	ng <i>aircraft</i>		
(a) kites	(b) bicycles	© airplanes	(d) ships
On the plane, the host wa	s very kind and helpful.		
(a) guest	(b) waiter	© flight attendant	(d) servant
Money is a great blessing	, so you should spend it in g	good aspects.	
(a) present	(b) gift	© award	d reward
I go off the action movies	as they have much violent.		
(a) like	(b) admire	© fear	d hate
He has a hope to be succe	essful in his career.		
(a) job	(b) business	© study	d duty
Malaria is quite common	, particularly in hot wet cou	ntries.	
(a) completely	(b) special	© especially	d unfortunately
There is only <u>room</u> for five	e boxes in the lorry.		
a area	(b) space	© region	d empty
We haven't bought a was	her or cooker yet, actually	we need some appliances.	
(a) machines	(b) instruments	© tools	(d) saucers
It was a big fire, but forth	<i>mately</i> the fire men arrived	quickly.	
(a) well	(b) likely	© luckily	d happily
The manager is absent to	day, but he is <i>likely</i> to come		
(a) usually	(b) luckily	© often	d probable

(Hi)	Yesterday, n	ny father	reached	home at	eleven	o'clock.
SERVICE STREET	Transfer company		T PROPERTY.	******		

(a) arrived at

(b) went out

(c) left

d) stayed

The flight goes to London via Paris.

(a) through

(b) thought

c although

d) though

The police man prevented the thief from escaping.

(a) asked

(b) ordered

c) stopped

d moved

This is the doctor who treated me when I was sick.

(a) helped

(b) advised

(c) carried

d cured

B Students of agriculture learn how to deal with plants and trees.

(a) fruits

(b) farming

c vegetables

d food

Key answer (passage of test 3)

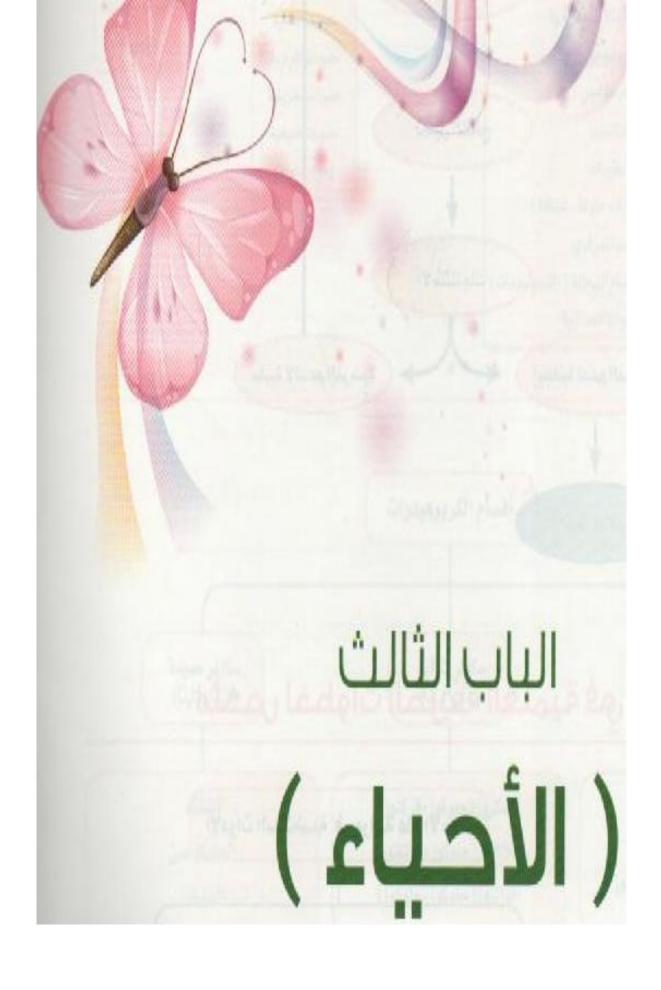
Question No.	answer
1	c
2	d
3	b
4	a
5	c

Key answer (grammar of test 3)

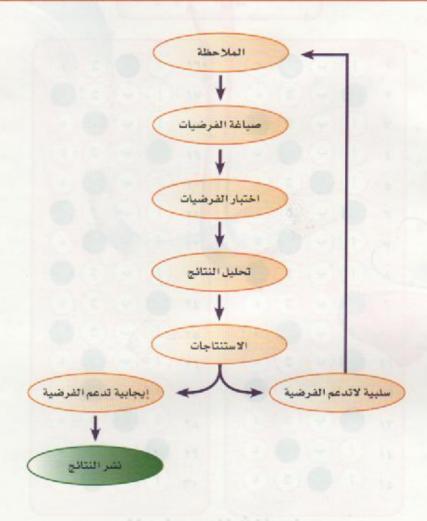
Question No.	Answer								
1	b	2	a	3	c	4	с	5	d
6	d	7	a	8	b	9	d	10	c
11	ь	12	d	13	c	14	b	15	a

Key answer (Vocabulary of test 3)

Question No.	Answer								
1	c	2	С	3	b	4	d	5	a
6	c	7	ь	8	a	9	С	10	d
11	a	12	a	13	c	14	d	15	ь



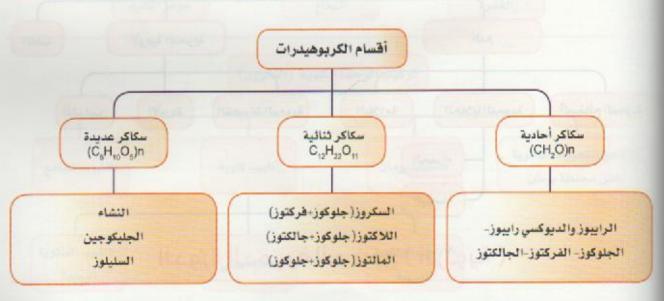
خرائط المفاهيم (للصف أول ثانوي)

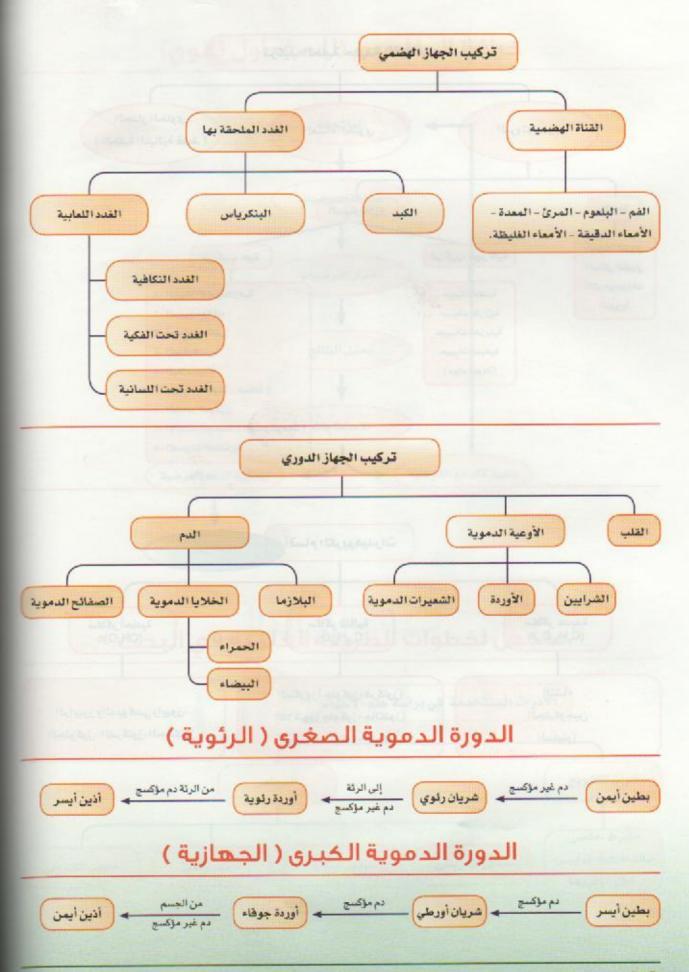


ملخص لخطوات الطريقة العلمية في البحث



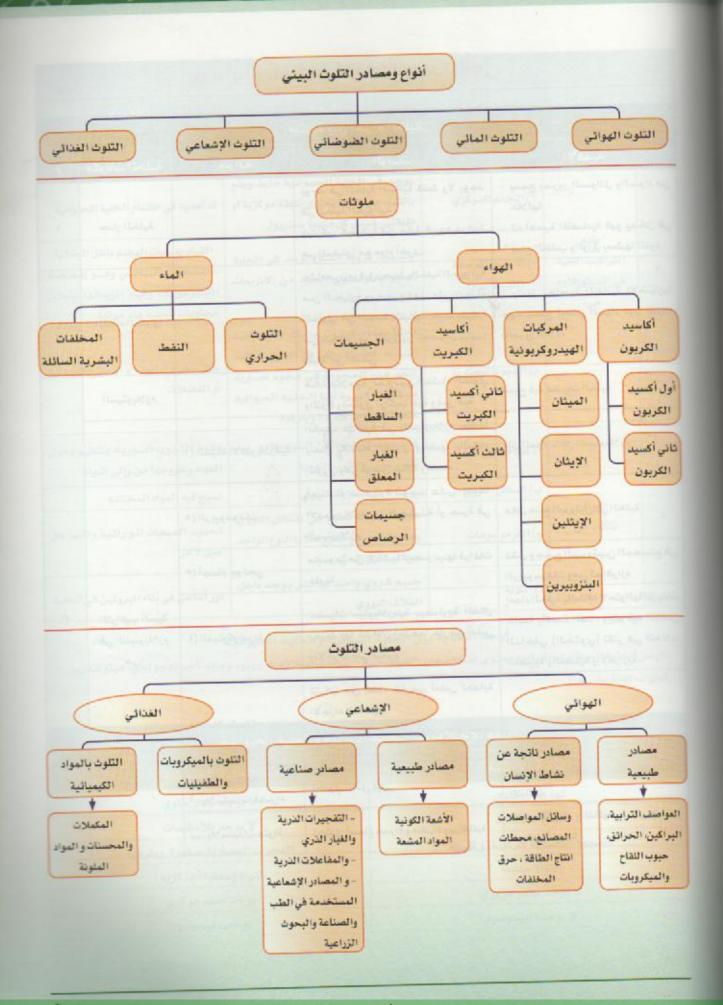












جداول المقارنات (للصف الأول)

	فقارنة بين أجزاء الخلية			
الأهمية	الوصف	أجزائه	مكونات الخلية	•
- يسمح بمرور السوائل والمواد من خلالها - له أهمية اقتصادية فهو يدخل في " صنع الخشب والورق يعطيها القوة	يوجد في الخلية النباتية فقط ولا يوجد في الخلية الحيوانية ويتركب كيميائياً من مادة كربوهيدراتية هي السليلوز مع مواد أخرى.		جدار الخلية	١
- يتميز بخاصية النفاذية الاختيارية حيث يسمح لبعض المواد دون غيرها بالعرور خلاله	غشاء مرن ورقيق يحيط بالخلية الحيوانية من الخارج ويحميها ويبطن الجدار الخلوي في الخلية النباتية حيث يتركب من طبقتين من البروتين تحصران بينهما طبقة من الدهن	Transport of the state of the s	الغشاء الخلوي	7
تسبح فيه عضيات الخلية	مادة هلامية تقع بين الغشاء الخلوي والنواة وتحتوي تراكيب حية وغير حية		السيتوبلازم	
نقل المواد داخل السيتوبالأزم	أنابيب منتشرة في السيتوبلازم بعضها يتصل بالفشاء الخلوي وبعضها بالغشاء النووي وهي نوعين خشنة وملساء	١) الشبكة الأندوبلازمية	*	
مكان صنع البروتين في الخلية	أجسمام صغيرة توجد على الشبكة الإندوبالازمية الخشنة أو حرة في السيتوبلازم	٢) الريبوسومات		
نقل وجمع البروتين المصنع في الريبوسومات ومن ثم إفرازه	مجموعة من الأغشية تحصر بينها فراغات خلوية	٣) أجسام جولجي		
إمداد الخلية بالطاقة لاحتوالها انزيمات خاصة بأكسدة الغذاء ويتم فيه التنفس الداخلي (الخلوي) تكثر في الخلايا العصبية والعضلية والإفرازية	عضيات سيتوبلازمية بيضاوية الشكل يحيط بها غشاءان أحدهما خارجي أملس والآخر داخلي متعرج	 الميتوكوندريا 	التراكيب الحية في السيتويلازم هي:	٣
TOUR STATE OF THE PARTY OF THE	تتركب من غشاء خارجي أملس تحماية الأجزاء الداخلية أغشية داخلية مصفوفة فوق بعضها تعرف بالجرانا وتحتوي الكلورفيل	ه) البلاستيدات	del sage	
تقوم بالبناء الضوئي تصنع الغداء في النباتات	تحتوي الكلورفيل	وهي أنواع منها: أ- بلاستيدات خضراء		N.
تكسب الأزهار والفاكهة ويعض الجذور ألوائها الخاصة	تحتوي أصباغ حمراء وصفراء وبرتقائية	ب- بلاستيدات ملونة		

	مقارنة بين أجزاء الخلية			
الأهمية	الوصف	أجزائه	مكونات الخلية	٢
خزن المواد الغنافية كالنشا والدهر	تخلو من الأصباغ	ه- بلاستيدات غير ملونة	and the	
له أهمية في انقسام الخلية الحبوانية	يوجد في الخلية الحيوانية فقط ويقع بالقرب من النواة يحتوي نقطة مركزية أو نقطتين تسمى كل منهما سنتريول	٦) الجسم المركزي	Selection of the last of the l	
القيام بعمليات الهضم داخل الخلايا - التحلل الناتسي وهسو إنضجار الليسوسومات وقيام انزيماتها بتحليل محتويات الخلية عند موتها	جسيمات كروية الشكل توجد في الخلية الحيوانية وتحتوي العديد من الأنزيمات المحللة والهاضمة	 ٧) الأجسام المحللة (الليسوسوم) 	يتبع التراكيب الحية في السيتوبلازم هي:	r
خزن الغذاء أو الماء أو الأملاح المعدنيه أو الفضلات	تحاط بغشاء رقبق وتوجد بكثره في الخليه البالغه النباتبه الحديثة ولكن في الخليه البالغه تتحد هذه الضجوات في فجوه عصاريه مركزية وكبيرة أما الخليه الحيوانيه فتكون الضجوات صغيرة وطرفيه	٨) الفجوة العصارية	ALLES AND THE PARTY OF THE PART	
تشوم التشوب النوويه بتنظيم دخول المواد وخروجها من وإلى النواة	غشاء يفصل النواة عن السيتوبلازم وبه تقوب تسمى النقوب النوويه	أ) غشاء نووي		
تسبح فيه المواد المختلفه	يوجد داخل الفلاف النووي	ب) السائل النووي	71.111	
تحديد الصفات الو راثية ونقلها من جيل لأخر	خيوط طويلة تسبح في السائل النووي وعددها ثابت في جميع خلايا النوع الواحد من المخلوق الحي	ع) الكرموسومات	النواة تتألف من	
دور أساسي في بناء البروتين في الخلية	جسم كروى واحد أو أكثر بهجد داخا) النوية	Samilia (None)	

أوجه التشابه بين الخلية النباتية والخلية الحيوانية

كل من الخلية الحيوانيه والنباتيه يحتوي غشاء خلوي - سيتوبلازم - شبكه اندوبلازميه ريبوسومات أجسام جولجي-ميتوكندريا-فجوات عصاريه- نواة

النباتية والخلية الحيوانية	اوجه الإختلاف بين الخلية
الخلية الحيوانية	الخلية النباتية
لا يوجد جدار خلوي	لها جدار خلوي
لا يوجد بالاستيدات	بها بلاستيدات
الفجوات العصارية صغيرة وطرفيه	الفجود العصارية مركزية وكبيرة
النواة وسطية (مركزيه)	النواة جانبية
يوجد جسم مركزي	لا يوجد جسم مركزي
يوجد الليسوسوم	لا يوجد الليسوسوم

بهر التشريحي	الفرق بين المجهر المركب والمح	
المجهر المركب	المجهر التشريحي	وجه المقارنة
مجموعة ألية ومجموعة ضوئية	عدستان عينيتان وعدة عدسات شيثية	التركيب
۲۰۰۰ مرة	٦ – ٥٠ مرة	قوة التكبير
لفحص أجزاء الخلية والكائنات الدقيقة	لفحص الحيوانات والنبانات الصغيرة	الاستخدام
يحتاج لمقاطع رقيقة وشفاهة بسمك ١٠ ميكرون أو أقا وتقطع بواسطة الميكروتوم .	لا يحتاج لمقاطع رقيقة ونرى العينات مجسمة بالأبعاد الثلاثية .	سمك العيثات

	ينة بين الأملاح المعدنية	مقارنة	
مصادرد	أعراض نقصه	أهميته	الأملاح المعدنية
يوجد في الحليب والخضار الورقية مثل الخس والملفوف والفواكه	يسبب نقصه مرض الكساح في الأطفال وتشوه في عظام وأسفان المرضعات والحوامل	يدخل في تركيب العظام والأسنان وتنظيم دفات القلب وتخثر وتجلط الدم	الكالسيوم
يوجد في الحليب والبيض واللحوم والخضروات والبقول	يسبب الكساح للأطفال وعدم اكتمال تكلس العظام والأستنان وضعف العضلات	يدخل في تركيب العظام والأسنان	
يوجد في اللحوم وصفار البيض وبعض الفواكه والخضروات مثل السبائخ والبقول كالبازلاء	نقصه يسبب انخفاض الهيموجلوبين هي المدم ونقص عدد خلايا المدم العمراء (انيميا نقص العديد)	يدخل في تركيب الهيموجلوبين في خلايا الدم الحمراء	الحديد
يوجد في الأسماك والأحياء البحرية والخضروات وهواء المناطق البحرية	يسبب نقصه تضخم الفدة الدرقية (مرض جويتر)	يدخل في تركيب هرمونات الغدة الدرقية	اليود

	ارنة بين الفيتامينات	مقارنة بين الفيتامية		
الأغذية التي يوجد بها	ماينتج عن نقصه	أهميته	الفيتامين	
اللحوم والحليب وزيت السمك وصفار البيض والخضروات الورقية كالخس والجزر .	مرض العشى الليلي تأخر النمو عند الأطفال ضعف الجهاز المناعي مرض جفاف القرنية	ضروري لنمو الأطفال ونمو الأسنان والعظام وسلامة الأغشية المخاطية المبطنة للعين والجهاز التنفسي والقناة الهضمية والبولية يساعد على تكوين طبقة واقية تزيد مناعة الجسم يساعد على تكوين صباغ الإبصار في شبكية العين التي تساعد على الرؤية في الضوء الضعيف	(1) A	

الأغذية التي يوجد بها	ما ينتج عن نقصه	أهميته	الفيتامين
الحبوب مع قشورها -الدقيق الأسمر - الخميرة -البقوليات -اللحوم	مرض بري بري دار بينتال ريم وسال رفيت رايال خييسا وسال اسم ومار رفيتا الرغمة وم	مرافق للأنزيمات المولدة للطافة وعمليات الهدم والبناء للبروتينات والكربوهيدرات مهم لسلامة الجهاز العصبي والدوري.	B۱ (برا)
الخضروات كالطماطم والسبائخ - الفواكه كالبرنقال والليمون	مرض الإسقربوط	مهم لسلامة الأوعية الدموية وتصنيع الكولاجين المهم لربط الخلايا ببعضها وخصوصاً نسيج العظام والغضاريف والجلد والعضلات وعاج الأسنان.	(₅) C
المصدر الرئيسي أشعة الشمس فوق البنفسجية- صفار البيض - الحليب - زيت السمك	مرض الكساح للأطفال ولين العظام عند البالغين	ينظم مستوى الكالسيوم والنسفور في الدم يساعد على امتصاص الكالسيوم والفسفور في الأمعاء الدقيقة يساعد على ترسيب الكالسيوم والفسفور في العظام.	(2) D

٠	والغدد الملحقة بالجهاز الهضم		
الكيد	البنكرياس	اللعابية	الغدة
أكبر غدة في الجسم	غدة عنقودية الشكل وردية اللون	ثلاث أنواع من الغدد (النكافية- تحت الفكية - تحت اللسانية)	الشكل
بجوار المعدة في الجهة اليمنى	أسفل المعدة	النكافية تقع تحت الأذن تحت الفكية تقع على جانبي الفك السفلى	سوقع الفدة
		تحت اللسانية تقع تحت اللسان	Control Control
العصارة الصفراوية (المرارية)	العصارة البنكرياسية	اللعاب	العصارة المفرزة
تصب في الأثنى عشر	تصب في الأثنى عشر	تصب في الفم	كأن افراز العصارة
بواسطة القناة الصفراوية التي تتحد مع الفناة البنكرياسية في قناة واحدة هي القناة	بواسطة القناة البنكرياسية		الفناة النتي يتم بواسطتها اضراز
البنكرياسية الصفراوية التي توصل إفرازها إلى الأنثى عشر بفتحة واحدة	they makes the the (1)	Back Breeze	العصارة

مقارنة بين صما	سمامات القلب من حيث الموقع
الصمام	الموقع
لصمام ثلاثي الشرفات	بين الأذين الأيمن والبطين الأيمن
صمام ثنائي الشرفات (المترالي)	بين الأذين الأيسر والبطين الأيسر
الصمام شبه الهلالي(الرئوي)	بين البطين الأيمن والشريان الرثوي
الصمام الأورطي	بين البطين الأبسر والشريان الأورطي

	مقارنة بين الشريان والورا	
وجه المقارنه	الشريان	الوريد
التعريف	هي الأوعيه الدمويه التي تنقل الدم من القلب إلى أعضاء الجسم بغض النظر عن نوع هذا الدم	هي الأوعيه الدمويه التي تنقل الدم من أعضاء الجسم إلى القلب بغض النظر عن نوع هذا الدم
سمك الجدار	سميك ومرن قابل للتمدد	أقل سمك ومرونه من الشريان
قطره الداخلي	أقل من الوريد	کبیر
مثال	الشريان الرئوي الشريان الأورطي	الوريد الأجوف العلوي الوريد الأجوف السفلي الأوردة الرثوية

	والأوردة المتصلة بالقلب من حيث الوظيفة
الشرايين والأوردة الرئيسية المتصله بالقلب	الوظيفة
الشريان الرئوي	يخرج من البطين الآيمن حاملاً الدم غير المؤكسج إلى الرثتين
الشريان الأورطي (الأبهر)	يخرج من البطين الأيسر حاملاً الدم المؤكسج لجميع أنحاء الجسم
الوريد الأجوف العلوي	يحمل الدم غير المؤكسج من الجزء العلوي للجسم إلى الأذين الأيمن من القلب
الوريد الأجوف السفلي	يحمل الدم غير المؤكسج من الجزء السفلي للجسم إلى الأذين الأيمن من القلب
الأوردة الرئوية	تحمل الدم المؤكسج من الرئتين إلى الأذين الأيسر من القلب

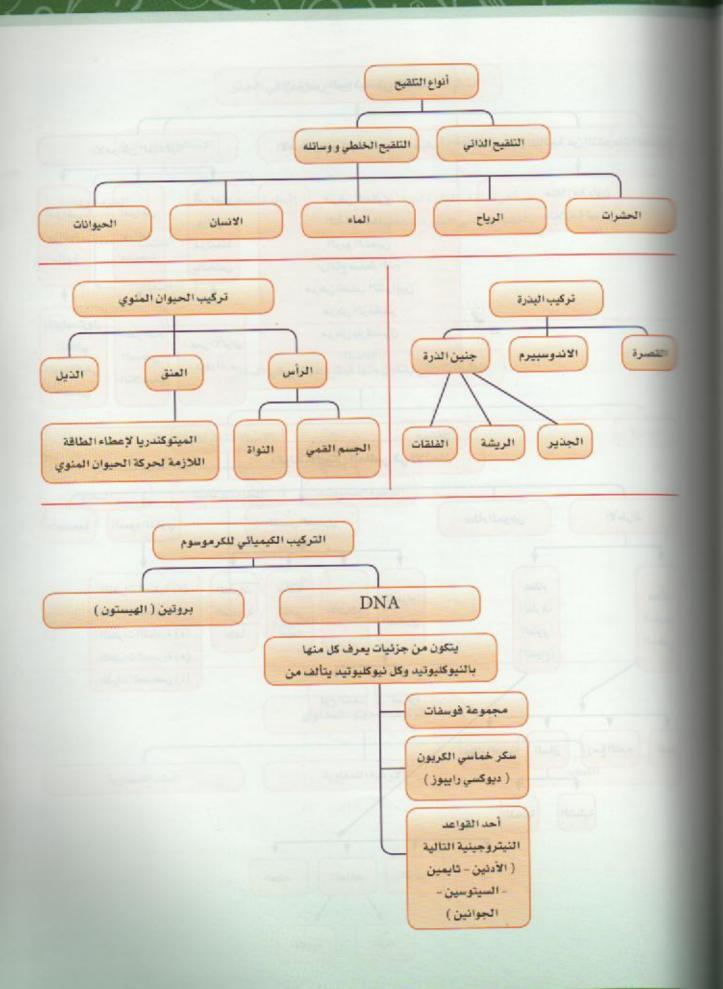
	مقارنة بين مكونات المم				
الوظيفة	مكان صنعها	العمر	العدد	الشكل	مكونات الدم
-تعتوي الأجسام المضادة التي تساهم في مقاومة الأمراض - تسبح فيه خلايا الدم	7	7200		سائل أصغر يتكون من الماء والأمسلاح والمسواد الغذائية والهرمونات وغيرها من المواد.	البلازما
- نقل الأكسجين من الرئتين للخلايا ونقل جزء من ثاني أكسيد الكربون من الخلايا إلى الرئتين - تحمل الأنتجينات	نخاع العظم الأحمر	لابسزیسد عسن أدبسع شهور (۱۲۶ یوم)	الرجل: ٥,٢ مليون خلية/ املم من الدم المرأة: ٧,٤ مليون خلية/ا ملم من الدم	خلايا قرصية مقعرة الوجهين تعتوي على صبغة حمراء تسمى الهيموجلوبين ولها القدرة على التجدد والبالغة منها الاتعتوي نواة	خلايا الدم العمراء
- الحماية و الدفاع عن الجسم ضد البكتيريا والجراثيم الأخرى - إنتاج الأجسام المضادة التي تلتصق بالأجسام الغريبة المسببة للعرض وتبطل مفعولها	- نخاع العظم الأحمر - العقد اللمفاوية	١٠ – ١٢ يوم	١٠٠٠-٦٠٠٠ خلية /١ ملم من الدم	خلايا غير منتظمة الشكل عديمة اللون تحتوي نواة وحجمها أكبر من خلايا الدم الحمراء وتتجدد باستمرار	خلايـا الـدم البيضاء

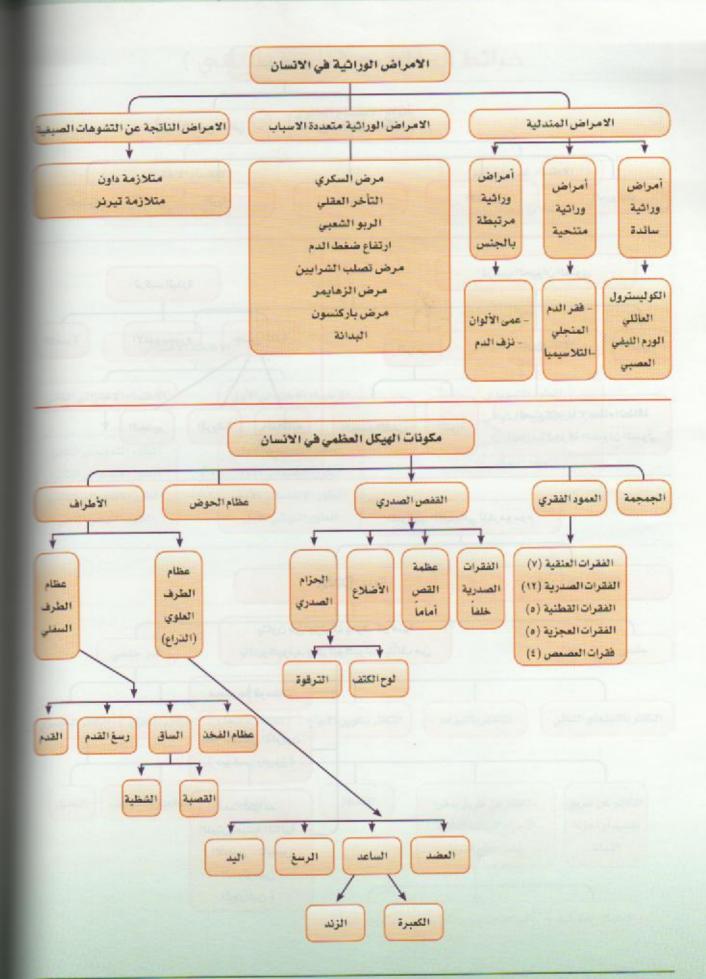
الوظيفة	مكان صنعها	العمر	العدد	الشكل	مكونات الدم
- تكوين الجلطة الدموية اللازمة لالتثام الجروح		٧ - ١٠ أيام	1010- ألف صفيحة / ١ ملم" من الدم	أجزاء صغيرة جداً ليس بها نواة لا يمكن رؤيتها بسهولة تحت المجهر المركب وتتجدد باستمرار	الحسفائح الدموية

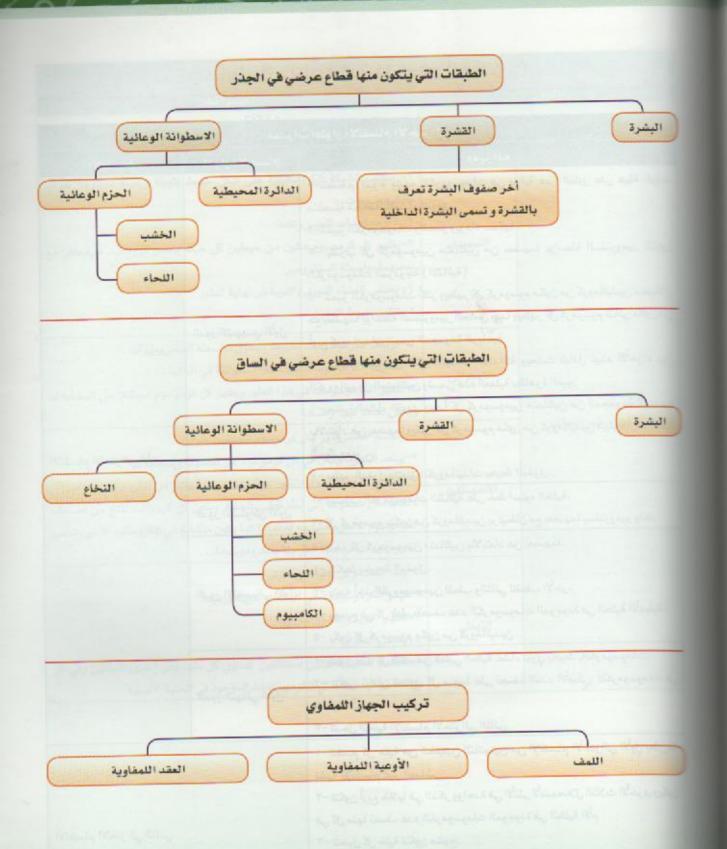
الشهيق والزهير	مقارنة بين
الزفير	الشهيق
تنبسط عضلة الحجاب الحاجز وتصبح محدية	تقبض عضلة الحجاب العاجز وتصبع مستوية
ترتخي عضلات الأضلاع فتتخفض للأسفل	تتقبض عضلات الأضلاع ويرتفع القفص الصدري
يقل حجم التجويف الصدري	يزيد اتساع التجويف الصدري
	يقل ضغط الهواء داخل التجويف الصدري
يزيد ضغط الهواء داخل التجويف الصدري يخرج الهواء من الرئتين	يدخل الهواء للحويصلات الهوائية في الرئتين لمعادلة ضغط الهواء

وجه المقارنة	مقارنة بين المجهر الضوئي المركب والمجه المجهر الضوئي المركب	The state of the s
سدر الأشعة		المجهر الألكتروني
	الضوء	الألكترونات
كبير	يتم بواسطة العدسات	يتم بواسطة المجال
ا التكبير	تصل إلى ٢٥٠٠ مرة	تصل إلى ٥٠٠٠٠ مرة
ينة	تفحص العينة حية أو ميتة	
ضير الميتة		تفحص العينة محضرة (ميتة)
	غالباً يتم بطرق بسيطة	يتم غالباً بطرق معقدة
كلفة	غالباً غير باهظ الثمن	باهظ الثمن









جداول المقارنات (للصف الثاني)

ت أطوار الانقسام الاختزالي	مميزاه		
مميزاته	ادوار الانقسام	الانقسام	
١-تتضخم النواة وتبدو الكرموسومات في بداية هذا الطور على هيئة خبوط	Wildeline Street		
متفصلة محاطة بالغشاء التووي	300		
٢-تتميز الكرموسومات وتقصر ويزداد سمكها .	and a		
٣- يقترب كل كرموسومين متماثلين من بعضهما بواسطة السنترومير لتتكون	The same of		
الكرموسومات المزدوجة (الثنائية)			
٤- تتميز الكرموسومات أكثر ويظهر كل كرموسوم مكون من كروماتيدين متصلان	18		
مع بعضهما بواسطة السنترومير الخاص بهما ويظهر كل كرموسوم ثنائي مكون من	الدور التمهيدي الأول		
أربح كروماتيدات تسمى المجموعة الرباعية	الدور المهيدي الاول		
٥- تتكسر قطع من الكروماتيدات المتماثلة ويحدث نبادل لهذه الأجزاء يس	The state of the s		
الكرومانيدين المتماثلين وتسمى هذه العملية بظاهرة العبور			
٦- يختفي الغشاء النووي ويبدأ كل كرموسومين متماثلين من المجموعة الرباعية			
بالابتعاد عن بعضهما ويكون كل كرموسوم مكون من كروماتيدين مرتبطان بواسطة	Wante of the sales		
السنترومير	Color III	الانقسام الاختزالي الأول	
٧- يظهر المغزل وتتعلق الكروماتيدات بخيط المغزل	The state of the s		
١-تصطف الكرموسومات الثنائية على خط استوء الخلية.			
٢- كل كرموسوم يتكون من كروماتيدين يرتبطان مع بعضهما بسنترومير واحد	الدور الإستواتي الأول		
١-يأخذ كل كرموسومين متماثلين بالابتعاد عن بعضهما.			
٧- تنكمش خيوط المغزل.			
٣- يتجه أحد الكروموسومين لقطب والثاني للقطب الأخر.	الدور الإنفصائي الأول		
٤- يصبح في كل قطب نصف عدد الكرموسومات الموجودة في الخلية الأصلية.			
٥- يكون كل كرموسوم مكون من كروماتيدين			
١-يتكون عند كل قطب من قطبي الخلية غشاء نووي يحيط بالكرموسومات.			
٣- تتكون نواتان تحتوي كل منهما على نصف العدد الأصلي للكرموسومات في			
الخلية الأم.	الدور النهائي الأول		
٣- تدخل الخلية الإنقسام الأختزالي الثاني			
١-تنقسم كل خلية من الخليتين الناتجتين من الإنقسام الأختزالي الأول بطريقة			
تشبه الإنقسام غير المباشر		الانقسام الاختزالي الثاني	
٢- تتكون أربع خلايا في الذكر وواحدة في الأنثى لأضمحلال الثلاث الأخرى ويكون			
في كل منها نصف عدد الكرموسومات الموجودة في الخلية الأم			
٣- تتحول كل خلية لتكون مشيج			
٤- يتحد المشيج المذكر مع المشيج المؤنث فيتكون اللاقحة التي تحتوي على			
العدد الأصلي من الكرموسومات الموجودة في المخلوق الحي وهكذا يبقى عدد			
الكرموسومات ثابت في خلايا أفرادالنوع الواحد			

ت أطوار الانقسام غير المباشر	مميزا
مهيزاته	الدور
۱-يتضاعف الحمض النووي DNA ۲- لا تتميز الكرموسومات وتكون على شكل خيوط رفيعة ملتفة داخل الثواة	The March Control of the Control of
 ١- تتكثف الشبكة الكروماتينية على شكل خيوط طويلة ورفيعة مزدوجة تعرف بالكرموسومات ٢- الكرموسومات تقصر وتغلظ ٢- يظهر كل كرموسوم مكون من خيطين كل خيط يسمى كروماتيد مرتبطان مع بعضهما بواسطة السنترومير ٤- يختفي الغشاء النووي والنوية في نهاية الطور ٥- تتكون خيوط المغزل 	التمهيدي
 ١ - ترتبط الكرموسومات بخيوط المغزل بواسطة السنتروميرات ٢ - تتحرك الكرموسومات للمنطقة الإستوائية في الخلية ٣ - تتميز الكرموسومات في هذا الطور ويظهر كل كرموسوم مستقلاً عن المشابه له ويمكن عدها لأنها واضحة 	الاستواثي
 ا-ينقسم السنترومير لكل كرموسوم لنصفين طولياً ٢-يبتعد الكروماتيدان في كل كرموسوم عن بعضهما وينفصلان ٣-تتقلص خيوط المغزل وتتكون مجموعتين متشابهتين من الكروماتيدات ٤-تتجه كل مجموعة إلى أحد قطبي الخلية ويكون كل كروماتيد ناتج من تضاعف الكرموسوم الأصل ومشابهه له تماماً كما يكون متشابه في الكروماتيد الآخر وتسمى الكروماتيدات في هذه المرحلة بالكروموسومات 	التوار الانقسام غير العباشر ا
۱-يبدأ انقسام كل خلية الى خليتين ۲-تبدو الكرموسومات في كل قطب طويلة ورفيعة ٣-تظهر النوية والغشاء النووي ٤-يختفي المغزل ٥-تنقسم الخلية لخليتين مستقلتين تحتوي كل منها على إحدى النواتين وفي كل نواة نفس العدد الأصلي للكرموسومات الموجود في الخلية الأصلية	النهائي

لتتكون

صلان ون من

رباعية واسطة

ات في

بطريقة

، ويكون

وي على س عدد

IIV

ي في الانسان	اء الجهاز التناسلي الذكرع			
الوظيفة	الموقع	اجزاء الجهاز التناسلي الذكري		
-إفراز هرمون الذكورة (التستوستيرون) -إظهار الصفات الجنسية الثانوية الذكرية	داخل كيس الصفن		الخصيتين	
-مكان نضج وخزن الحيوانات المنوية	متصل بقاعدة الخصية	بربخ		
- نقل الحيوانات المنوية من البربخ إلى الأحلى ويساعد في ذلك وجود عضلات لاإرادية في الوعاء الناقل تعمل على جعله يتحرك حركة دودية	يلي البريخ ويلتقي مع قناة البول ليشكل الأحليل		الوعاء الناهل	
-إفسراز السبائل المنوي القاعدي (لمعادلة الحموضة) - -يسهل حركة الحيوانات المنوية -تغذية الحيوانات المنوية الحيوانات المنوية على سكر الفركتوز	خلف المثانة البولية	١- الحوصلتان المنويتان	الغدد الملحقة	
-تفرز جزء من السائل المنوي (لمعادلة الحموضة) - زيادة نشاط الحيوانات المنوية وحركتها	أسفل المثانة البولية	٢-غدة البروستات		
- إفراز سائل منوي قاعدي أنتاء التهيج الجنسي ويعمل هذا السائل على تنظيف الأحليل من آثار البول الحمضي	أسفل غدة البروستات	٣- غدة كوبر		
-عضو الجماع -توصيل الحيوانات المنوية لمهبل الأنشى	- Free Klubs II	- And the state of	القضيب	

مقارنة بين الامراض الناتجة عن الشذوذ الكرموسومي				
اسم المتلازمة	متلازمة داون	متلازمة تيرنر	متلازمة كلاينفان	
النسبة المئوية للإصابة	7+,+X	7	٧,٠,١	
الجنس المصاب به	الذكور والإناث	الإناث فقط	الذكور فقط	
عددالكرموسومات	٤٧ كرموسوم	٥٤ کرموسوم	۱۷ کرموسوم	
التركيب الكرموسومي	And became the second section of the	хо	XXY	
نوع الكرموسومات التي بها شذوذ	الكرموسومات الجسدية في الزوج الكرموسومي رقم ٢١	الكرموسوم الجنسي	الكرموسوم الجنسي	

	تجارب داروین			
الرسم	الإستنتاج	المشاهدة	خطوات التجربة	
تاجه اللمة النامية نعم المدور	هناك حساسية عند النبات للضوء الخافت الذي يعمل كمؤثر	-لاحظ ان نمو النبات في الظلام يبقى عمودياً ويستطيل بسرعة محاولاً الوصول إلى الضوء - لدى فلهور بصيص من الضوء فإنه ينحني إلى مصدره	- وضع بادرات الشوفان في صندوق طلم لفترة من الزمن - ثم عرضها لمصدر ضوثي	
Top Made Hange	ه نـاك حساسية عند النبات للضوء الخافت الذي يعمل كمؤثر	- وجد أن القمم النامية تتجه نحو الثقب		
اللمة الناسية المشكاة استمرت في المعو ولم تتأثر بالعنبوء	هناك عامل مؤثر في القمم النامية يوجه	- وجد أن النباتات ذات القمم النامية العارية تتجه للضوء أما القمم النامية المغطاة استمرت في النمو لأعلى دون أن تتأثر بالضوء	- شام بتغطية بعض الشمم الثامية يادرات الشوفان بورق القصدير - عرض جميع أجزاء النبات للضوء	
البات مقطوع القمة النامية استمر هي المو ولم يتجه إلى الشوء	النبات نحو الضوء ، وإذا أزيلت القمم النامية فإن المؤثر يزول	وجد أن النباتات التي قطعت قمعها النامية لم تتجه نحو الضوء ، بينما النباتات ذات القمم النامية اتجهت نحو الضوء	-قام بقطع بعض القمم النامية لبادرات الشوفان وأبقى على بعضها - عرض النباتات إلى الضوء	

	مقارنة بين مجاميع الدم				
يعطي فصيلة	يستقبل من فصيلة	الأجسام المضادة (في بالازما الدم)	الأنتجينات (في الخلايا الحمراء)	مجموعةالدم	
A , AB	O, A	الأجسام المضادة للأنتجين B	A	A	
B, AB	O,B	الأجسام المضادة للأنتجين A	В	В	
AB	جميع الفصائل	لاتوجد	ВзА	AB	
جميع الفصائل	0	توجد الأجسام المضادة للأنتجينA و B	لاتوجد	0	

مقارتة بين الحمض النووي DNA و RNA			
الحمض RNA	الحبض DNA		
يوجد لفترة قصيرة	موجود دائماً في الخلية		
يتكون في النواة ويوجد في السيتوبلازم	يوجد داخل النواة		
يتركب من حلزون مفرد أو مزدوج	يتركب من حلزون مزدوج		
تتكون من سلسلة واحدة من عديد النيوكليوتيدات	كون من زوج من سلاسل عديد النيوكليوتيدات		
يحتوي سكر خماسي هو الرايبوز	يحتوي سكر خماسي هو ثنائي الرابيوز		
يحتوي القواعد النيتروجينية الجوانين والسيتوسين والأدنين والدين	يحتوي القواعد النيتروجينية الجوانين والسيتوسين والأدنين والأدنين والثايمين G-C-A-T		
كميته تختلف من خلية لأخرى	كميته ثابته في جميع خلايا النوع الواحد ماعدا الأمشاج والأبواغ		
غير ثابت كيميائياً	ثابت كيميائياً		

مقارنة بين الشخص السليم والمصاب والحامل لمرض الانيميا المنجلية			
إمكانية الزواج ووجود الخطر على أطفاله	ظهور الأعراض	حمله لصنفة مرض الأنيميا المنجلية	San San San
لاخطر على أطفاله عند زواجه بشخص مصاب أو حامل للمرض أوسليم	لا يوجد أعراض	لا يحمل صفة المرض	الإنسان السليم
يستطيع الزواج من شخص سليم وإنجاب أطفال أصحاء ولكن الخطر زواجه من شخص مصاب أو حامل للمرض مثله حيث يكون أطفاله عرضة للإصابة بهذا المرض	لا تظهر عليه الأعراض	يحمل صفة المرض	الإنسسان الحامل للمرض
يمكنه الزواج من شخص سليم وإنجاب أطفال أصحاء ومن الخطر زواجه من حامل للمرض أو مصاب مثله حيث يكور أطفاله عرضة للإصابة بهذا المرض	نظهر عليه أعراض المرض	يحمل صفة المرض	الإنسان المصاب

	مقارنة بين العضلات الهيكلية والملساء			
التركيب	مكان وجودها في الجسم	سبب التسمية	أنماط العضلات في الإنسان	
تركيب الليفة : يحتوي كل ليف	أشكال العضلات الهيكلية	- سميت بالعضلات الهيكلية لارتباط هذه	١- العضلات الهيكلية	
عضلي مخطط على العديد من	١ - العضلات الدائرية مثل	العضلات بالهيكل العظمي .	(المخططة) أو الإرادية	
اللييفات العضلية + العديد من	(عضلة الجفن)	A STREET IS	and the hou	
الفوى .	٣- المضيلات الحلقية	- تسمى بالإرادية لأنها تخضع لإرادة الإنسان .	Charles September 1	
	مثل (عضلة الحجاب	The Day Indicate house His	Continue the	
	الحاجز).	- تسمى بالمخططة لأنها نظهر تحت المجهر	cut with the land	
	٣- العضلات المغزلية مثل	على شكل ألياف مخططة عرضياً .		
	(العضلات الإرادية) .وقد		235 446 11111	
The second secon	يكون لها له رأس واحد أو		المعارك والمالي الوطال	
	رأسان أو ثلاثة رؤوس		UCH	
	ومنها ماله بطنان ،			
تركيب الليفة : عبارة عن خلية	عضلات القناة الهضمية	تتكون من ألياف غير مخططة	٣- العضلات الملساء	
كبيرة مغزلية الشكل لها نواة				
واحدة .	ALCOHOLD VIE	وهي غير إرادية تمتاز بالبطء		

مقارنة بين التنفس الهوائي واللاهوائي				
التنفس الهوائي	التنفس اللاهوائي التنفس العدائب			
يبدأ في غياب الأكسجين	تخمر كحولي	تخمر حمضي	وجه المقارنه	
جلوكوز (٦ ذرات كربون)	جلوكوز (٦ ذرات كربون)	جلوكوز (٦ ذرات كربون)	مصدر الطاقة الشائع	
يحدث في وجوده	يحدث في غيابه	يحدث في غيابه	حاجته للأكسجين	
معظم المخلوقات الحية	هي المخلوقات وحيدة الخلية بعض أنواع الفطريات (مثل فطر الخميره)	- في المخلوقات وحيدة الخلية بعض أنواع البكتيريا (مثل بكتيريا اللبن) - في خلايا العضلات للإنسان	أماكن حدوثه	
مرحلتان الأولى في السيتوبلازم والثانية في الميتوكندريا	مرحلة واحدة في السيتوبلازم	مرحلة واحدة في السيتوبلازم	مراحل حدوثه	
۲ جزئ حمض بیروفیك (۳ذرات كربون)	۲ جزئ حمض بیروفیك (۳ذرات كربون)	۲ جزی حمض بیروفیك (۳درات کربون)	المركبات الوسطية الثانجة	
۸T جزئ ATP	۲ جزئ ATP	۲ جزئ ATP	كبية الطاقة الناتجة	
7 جزیئات ماء + ٦ جزیئات ۲۵ + طاقه	۲ جـــزئ مــن الــكـحـول الإيثانول) ۲۰ جزئ CO2 طاقه	طاقه + جزيئين من حمض اللبن(لاكتيك)	تتواتج النهائية	

مقارنة بين التنفس الهواني واللاهوائي				
التنفس الهوائي	التنفس اللاهوائي التنفس الهوائي تخمر حمضي تخمر كحولي يبدأ في غياب الأكسجين			
يبدأ في غياب الأكسجين			وجه المقارنه	
 بالانتشار المباشر إلى البيئة الخارجية في المخلوقات البسيطة التركيب أوبواسطة أجهزه خاصة لتبادل الغازات بين البيئة والطبقات القريبة من سطح المخلوق الحي والمعطوح التنفية بالإضافة لوجود أجهزة تنقل الغازات بين السطوح التنفية والخلايا 	بالانتشار المباشر إلى البيئة الخارجية في المخلوقات البسيطة التركيب التي تتصل مباشرة بالبيئة الخارجية		طرق التخلص من الفضلات النهائية	

الغدد الصماء وأهم هرموناتها			
عمل الهرمون	أهم هرموناتها	موقعها	اسم الغدة
in the section of	- (الشص الأمامي) أهم هرموناته:	تتدلى من قاعدة الدماغ وتسكن في تجويف خاص في عظم أرضية	القدة التخامية (سيدة القدد)
 ينظم معدل نمو الجسم، وخاصة الأنسجة العضورة العظمية. نقصه في سن مبكرة - يسبب القزم. زيادته في سن مبكرة - يسبب العملقة. 	۱ - هرمون النمو (الهرمون المنشط للجسم)	الجنجنة.	
 زيادته في الإنسان البالغ مرض شدود نمو العظام تعمل على نمو الأعضاء التناسلية الدكرية و الأنثوية، وعزراتمام البلوغ. تشيط إفراز الهرمونات التناسلية في الجنسين عند 	 ٢- الهرمونات المنشطة للغدد التناسلية ومنها: 	ence) - Land Calledo	
البلوغ. ١- في الأنثى: يعمل على تتبيه حويصلة البويضة وتبيد وتضوجها.	أ) الهرمون المنشط للحويصلة (FSH)		
 ٢- في الذكر: يعمل على تثبيه الأثابيب المثوية في الخصية لتكوين الحيوانات المثوية. 	Aller and places	marking and the	
 ١- شي الأثشى: يعمل على ثمو الجسم الأصفر في ميه الأنثى. ٢ - شي الذكر: تكوين وإضراز خلايا الغدد البيئية عـ 	 ب) الهرمون المتشط للجسم الأصفر (LH) 	(Mar. 200	
الخصية. ١- ينشط إفراز الحليب بعد الوضع مباشرة. ٢- إظهار غريزة الأمومة عند الأنثى.	ج) الهرمون المفرز للحليب،	1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -	

	الغدد الصماء وأهم هرمونات		
عمل الهرمون	أهم هرموناتها	موقعها	اسم الغدة
- ينظم جميع تشاطات الفدة الدرقية: (بموها - استمرار عملها - تجميع اليود فيها) - بناء هرمون الثيروكسين فيها.	 ٦- الهرمون المنشط للغدة الدرقية (TSH) 	خطط الهرمون (۲۰۰) يسلان علي الد ماكي الكربوميدرات يسار علي تبلت تركيز الماركون في الد	
- ينظم نمو القشرة و إفرازاتها.	فهة الكلوبة (الكنابية)	MARKET SECURE TO SEA SAN PAR	
ملاحظة: الهرمون (٢٠١) يصنعان في انسجة في المخ تدعى الهابيوثلامس. - له تأثير قوي في انقباض العضلات الملساء في : أ- في الرحم: له تأثير فعال أثناء الولادة، لملود مايحتويه الرحم والأسراع في عملية الولادة. ب- في ثدي الأم: له تأثير في اندفاع الحليب من ثدي الأم المرضعة.	- (الفص الخلفي) أهم هرموناته: ١- هرمون الأوكسيتوسين	Apple and the first of the firs	
(ينظم إقراز هذا الهرمون ألياف عصبية حساسة للضغط الأسموزي) ١- يعمل على إعادة امتصاص الماء، وبالتالي نقص كمية الماء التي تطرح مع البول. ٢- يعمل على انقباض العضلات الملساء في الأوعية الدموية وبذلك يسبب ارتفاع ضغط الدم (يستعمل لرفع ضغط الدم أثناء العمليات الجراحية).	المورمون المانع لإدرار البول (ADH) (القابض للأوعية الدموية) (الفازوبرسين)	The state of the s	
ور رد بسبب مرض استوي. - يؤدي إلى إنتشار صبغة الملايين، وبالتالي اسمرار البشرة.	- (الفص المتوسط) أهم هرموناته: الهرمون المنبه للخلايا الصبغية السوداء.	العمي العرق الدومة المسالات الما إ- إيضا تيمي اللاب (الشي كميات الا م- إيادة اللامي (التربية الدم يكمية ال- لمويل الجاذر التربية (التي الكيد)	es (lap) lapino (labora) e espècie
 نعمل على تنشيط التمثيل الغذائي في خلايا الجسم كلها. نقوم بعمليات النمو والنميز لمعظم خلايا الجسم وأنسجته. نقصه في سن مبكرة - بسبب الكثم (وقف النمو). نقصه في الإنسان البالغ - يؤدي إلى السعنة، وهبوث مستوى التمثيل الغذائي، وتأخر في القوى العقلية و التفاسلية ونسمى هذه الحالة بالمبكسيديما. اضطراب عمل الغدة - بسبب تضخم للفدة. (نضخيم بسيط - تضخم جحوظي (مرض جريقز)] 	To the section has the same	فصين و تقع على جانبي القصية الهوائية في منطقة العنق.	
- ينظم عمليات النعثيل القذائي للكالسيوم والقسقور. لية عمل الهرمون: ينشط طرح الكالسيوم من الكلية. ينبط امتصاص الكالسيوم من الأمعاء. يزيد من تحلل مركبات الكالسيوم من العظام نقصه - يسبب نقص في تركيز الكالسيوم في الدم. فقدانه - يسبب حالة المتكزز. زيادته - تزيد معدل الكالسيوم ونقلل القسقور في الدم، نتنج عن ذلك: لين العظام وتصبح هشة سريعة الكسر.	هرمون الباراثرمون (الهرمون جار الدرقية)] ا	أربع غدد صغيرة تقع على السطح الظهري للغدة الدرقية.	HASTINE .

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية @www.yzeed.com/vb

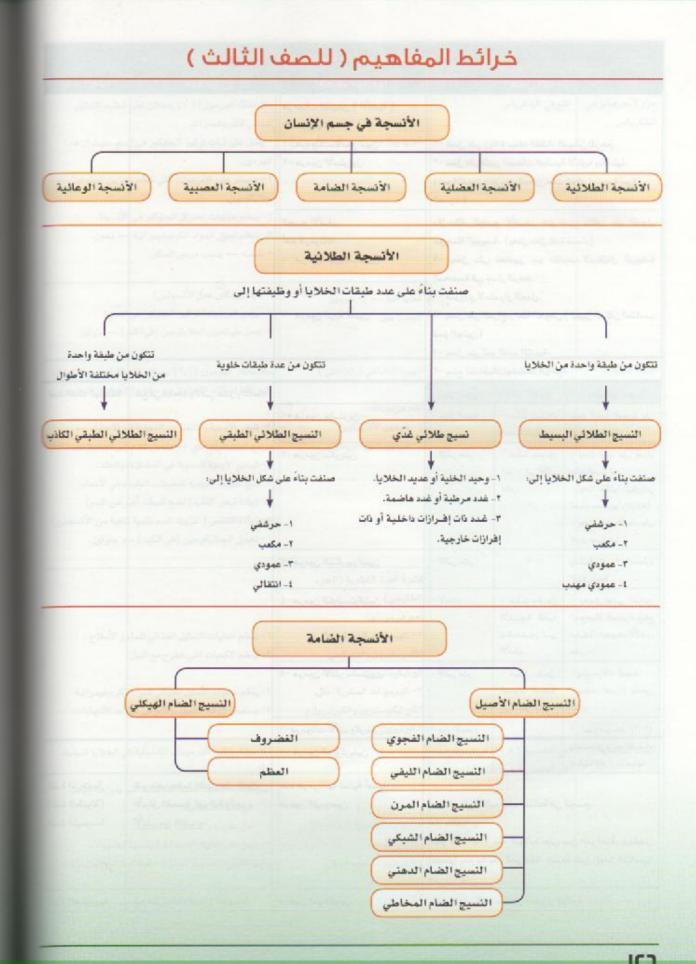
دل

وق ية

		الغدد الصماء وأهم هرموناته	
اسم الغدة	موقعها	أهم هرموناتها	عمل الهرمون
جزر لانجرهانز في البنكرياس	تقع في البنكرياس		ملاحظة: الهرمون (٢.١) يعملان على تنظيم التمثيل لغذائي للكربوهيدرات. - يعمل على ثبات تركيز الجلوكوز في الدم، حيث أن هذا
		PLANTED TO THE PLANTE	الهرمون: ١- يسبطر على الإنزيمات التي تنظم تخزين الجلوكوز جلايكوجين. ٢- ينظم عمليات إحتراق الجلوكوز في الأنسجة. ٣- ينظم تحول المواد الكربوهيدراتية دهون. - نقصه يسبب مرض السكر.
and agent	a, as the tells, a, total	خلايا ألقا - ٢ - مرمون	- (يعمل عكس عمل الأنسولين) ١- يؤدي إلى زيادة تركيز الجلوكوز في الدم. ٢- يممل على تحويل الجلايكوجين (في الكيد) جلوكوز.
الغدد الكظرية (هوق الكلوية)	نقع كل واحدة فوق كلية	الجزء النخاعي (الداخلي) أهم هرموناته:	ملاحظة: الهرمون (٢٠١) يعملان لتهيئة الجسم للتغيرات المرافقة لحالات الطوارئ في حالة : (الخطر - الغضب).
		۱ – هرمون الأدريتانين ۲ – هرمون الثورآدريثانين	 أ- قبض الأوعية والشعيرات الدموية في الأحشاء - پرتفع الضغط الدموي - يتحول الدم إلى العضلات ٢- توسيع الأوعية الدموية في العضلات والجلد. ٣- منع الحركة الدودية للعضلات الملساء في الأمماء. ٤- زيادة نبض القلب (لضخ كميات أكبر من الدم) ٥- زيادة التنفس (لتزويد الدم بكمية كافية من الأكسجين) ٢- تحويل الجلايكوجين (في الكبد) - خلوكوز.
A Being har	ali pari di kata di ka Manazaria di kata di k Manazaria di kata di k	قشرة الفدة الكظرية (الجزء الخارجي) أهم مرموناتها:	
a case, many	ي الإنسال المثالي وتدمر في الأ من عدد المثال المباليوسا على المعال المثال من وسيداليا	كورتيكوستيرون.	 ١- بنظم عمليات التمثيل الغذائي للماء و الأملاح . ٢- بنظم الكميات التي تطرح مع البول.
otomical.	المارية الماري المارية المارية الماري	۲- الهرمونات السكرية، مثل: الكندة كنينة بين والكنية ذول	 ١- ينظم عمليات التمثيل الغذائي للمواد الكربوهيدرائية. ٢- يستعمل لإزالة الشعور بالألم في حالات الألتهابات.
الغدد التثاسلية	في الخصية (في الذكر) في المبيض (في الأنثى)		ملاحظة: تتكون الهرمونات التناسلية في الخلايا البينية، بتأثير: الهرمونات المنبهة للغدد التناسلية التي يفرزها القص
in the Alberta		هرمونات الخصية (الذكرية) الأندروجينات: ١- هرمون التستوستيرون.	الأمامي للغدة النخامية. ١- تعمل على نمو الأعضاء التناسلية. ٢- تعمل على إظهار الصفات الجنسية الثانوية: (نمو الشعر - خشونة الصوت - قوة العظام والعضلات)

		ų	الغدد الصماء وأهم هرمونات		
i e	عمل الهر		أهم هرموناتها	موقعها	سم الغدة
A VIIII WAS TO SHOW			هرمونات المبيض (الأنثوية):		
			الأستروجينات:	Land Street	
المحات الدحم	يادة سمك القشاء ا	۱- تعمل على ق	١- عرمونات الأستراديول.		
ة الأنثوبة وتكاملها:	ور الصفات الجنسي	۲- تعمل على ظو	٢- هرمون الأستريول.		
الجلد - نعومة نبرة			100-216-14	Charles Charles	
Poster of march		الصوت)			
سيج يتكون بعد انفجا	م الأصفر هو ا	ملاحظة: الجـــ	الجسم الأصفر.		
نصماء)	لة. (يعمل عمل غد	حويصلة البويض	أهم هرموناته:	The same	
سب لأستقبال البويط	تحضير جو منا	١- يعمل على	١ - هرمون البروجستيرون.		
2.	دار الرحم.	المخصية في ج		-18	
	تمرار الحمل.	٢- ضروري لاس	TO BE STED OF THE PARTY OF THE	-	
(تيهيئ المكان المناس	راج رابطة الحوض	١- يعمل على انق	۲- هرمون اثریلاکسین.		
		لنمو الجنين)			
	و الغدد الثديية.			Dec and	C. C. C. C.
Shadage cards	ات عضلات الرحم	٣- يمنع انقياض		A SOUTH AND A SOUTH ASSESSMENT	DATE NO.
عمل الهرمون	وفت الإقراز	يفرز من		نقع في المعدة والأثني عشر والأمعاء	د القناة الهاضمة
يحث الغدد المعدية عا	- عند امتلاه	- جدار المعدة	١- هرمون جاسترين		
إفراز إنزيماتها	المعدة بالطمام	1			Stylling 1
- يحث الكبد على إضرا	- عند ومسول	- الإثنى عشر	٣- هرمون سكريتين		
مادة الصفراء.	الغذاء إلى الأثنى		LINERAL MARKET		
- يحث خلايا البكرياء	عشر،		a should		
لصنع عصارتها وافرازها			sention . The		
- يحث جدار الأمعاء علم					
إفراز عصارتها.			11 61 11 1 1 1 1		
ينشط إضراز العصار	-	- الالتي عشر	٣- هرمون البنكريوزايمين		
البنكرياسية		. 10			
- يعمل على القباض	- علد دخول	- الأمعاء	 ١ هرمون الكوليستوكينين 		
العويصلة الصفراء ودف	الأغذية الغلية		C No. PRINCE		
مايها لتجويف الأثنر عشر.	الأمعاد		Transportance		
- يعنع جركات المعدة.	- عند دخول	- الانثى عشر	٥- هرمون الانتيرجاسترون		
يعتع جرفان المعدد. - ينوقف إفسراز حامض	السواد الدهنية			MANUAL PROPERTY.	1,2742
الكلور.	إلى الانتي عشر،			Thoughtony (4404)	
- الهرمونات (۲-۲)		- من الأمعاء	١- هرمونات الأنتيروكرينين		
يتشطان غدد الأمماء الدفيقة لإفراز إنزيماتها		- من الأمعاء	٧- هرمون الديوكريتين		
		19	عدد هرمرناتها ثمانية أهمها:	تقع خلف عظمة القص على الجزء	ة الزعترية
- يعمل على تتطيم بناء المناعة في الجسم.		هرمون الثيموسين	الأسفل للقصبة الهواثية والجزء	د الطفولة)	
راستان.	9	ملاحظة		الأعلى من القلب	الثيموسية
سُ المراهقة، وينقص	بنذ الولادة حتى م				
ا تفرز الفدد التناسلية	د المراهقة، عنده	حجمها بسرعة به			
		مرمرناتها.	PRO PRINCIPAL OF THE PROPERTY		
	يف من اسمرار اليا		هرمون الميلاتونين	تقع على سقف الدماغ المتوسط	الصنوبرية

(0)





جذالوعا



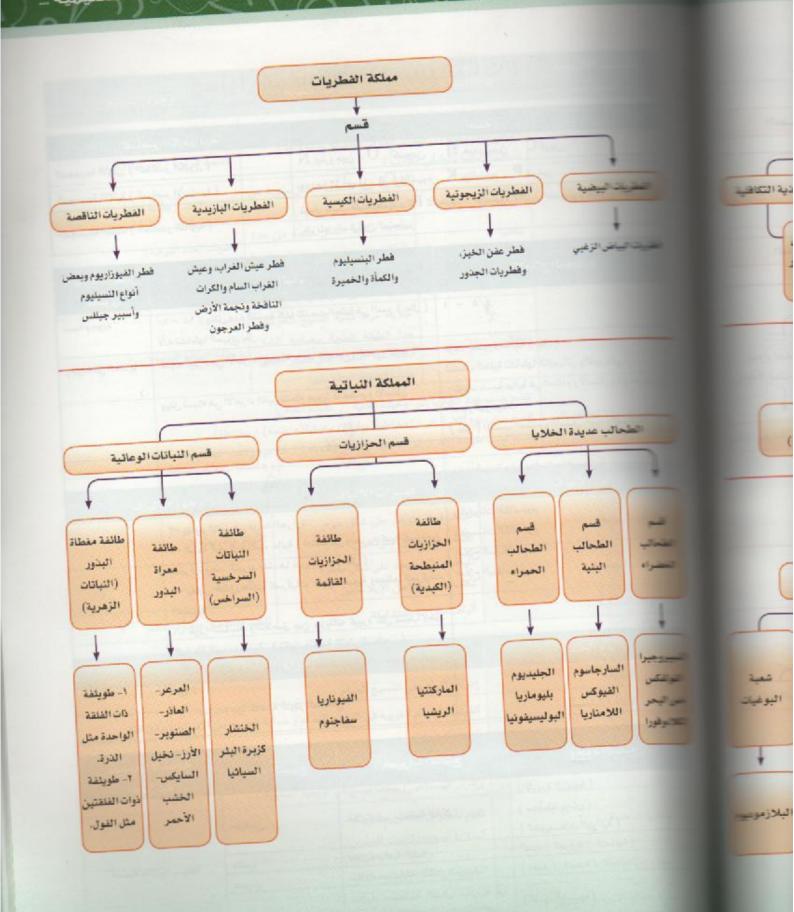
الطحالب الخضراء

السبيروجيا

القولفكس

خساليح

الكلادوفور



جداول المقارنات (للصف الثالث)

أمثلة	العناصر الكيميانية
N نیتروجین . O اکسجین ، H هیدروجین . C کربون .	المجموعة الأولى (العناصر الكبرى)
عددها ۱۳ أهمها : Ca كالسيوم ، K بوتاسيوم ، P فسفور .	المجموعة الثانية (العناصر الأساسية)
توجد بنسب قليلة أهمها: Fe كالحديد ، الألمنيوم Al ، الصوديوم Na ، الكلور Cl ، المنجنيز ، الزنك ،السليكون،المنجنيز	المجموعة الثالثة (العفاصر الثانوية)

المركب الغير عضوي	الماء	الأملاح المعدنية	
نسبة وجوده	 ٨٠ – ٩٥ ٪ وتقل هذه النسبة كلما تقدمت الخلية في العمر (علل) لأنه نشاطها الحيوي يقل. 	X 0 - 1	
وجوده في الخلايا	نسبته كبيرة في الأجزاء النشطة حيوياً كالدماغ والقلب والكبد . ويقل نسبته في الأجزاء الغير نشطة حيوياً كالعظام و الأسنان .	توجد بصورة متأينة (علل) لتكسب الخلية نشاطها الكيميائي والفيزي - توجد بنسبة عالية في العظام والأسنان الدم والهرمونات (علل) لتكسب العظام والأسنان القوة و	قل نسبتها هي
STATE STATE	خصائص الماء ١ - ١- يوجد بحالة سائلة في درجة الحرارة العادية . ٢- درجة تجمد الماء منخفضة . ٢- يقاوم التغير في درجة الحرارة . ١- السعة الحرارية للماء عالية (امتصاص وتخزين كمية كبيرة من الحرارة وعند التبريد يفقدها تدريجيا) (علل) . ٥- يعتبر أفضل مذيب للمركبات الغير عضوية ومعظم المركبات العشوية .	من الأمثلة على الأملاح المعدنية و كلوريد الصوديوم و كربونات الكالسيوم و فوسفات الكالسيوم املاح السليكا املاح البوتاسيوم	
	٣- قوى التماسك والتلاصق بين جزيئاته كبيرة علل بسبب وجود الرابطة الهيدروجينية ، (تكون خاصية التوتر السطحي) علل: تستطيع بعض الحشرات السير على سطح الماء دون أن تغوص فيه ؟	Section Section 1	

وجود النسيج	مهيزات النسيج	نوع النسيج	تقسيم الأنسجة الطلائية
(الأوعية الدموية) (محفظة بومان) (الحويصلات الهوائية)	خلاياه غير منتظمة الشكل	حرشفي	No. 100
القدد (العرقية / اللمابية)	خلاياه مكعبة الشكل	مكعب	أنسجة طلائية بسيطة
(الغدد / المعدة / الأمعاء)	خلاياه مستطيلة الشكل عمودية	عمودي	
(القناة التنفسية)	خلاياه مستطيلة الشكل عمودية لها زوائد في الحافة الحرة منها مهدبة	عمودي مهدب	

وجود النسيج	مميزات النسيج	نوع النسيج	تقسيم الأنسجة الطلائية
(الأغشية المبطنة للشعب الرثوية / تجويف الأنف)	نضها أطول من الآخر مما يجعلها تحت نين وهو في الحقيقة طبقة واحدة. ناذب)		تسيج طلاثي طيقي كاذب
(بشرة الجلد / بطانة الفم)	خلاياه غير منتظمة الشكل مكونة من عدة طبقات	حرشفي	
(قنوات الغدد العرقية)	خلاياه مكعبة الشكل مكونة من عدة طبقات	مكب	
(ملتحمة العين / البلعوم / بطانة القناة البولية)	خلاياه مستطيلة الشكل قابلة للتمدد البسيط للأعلى مكونة من عدة طبقات	عمودي	أتسجة طلاثية طبقية
(بطانة المثانة البولية)	خلاياه مرنة تثبه النسيج الحرشفي عدا الطبقة العلوية بيضاوية الشكل مقبية لها القدرة على تغيير شكلها حسب الضغط الواقع عليها	انتقالي	
	ى: وحيدة الخلية / عديدة الخلايا : (مخاطية(رطبة)/ مصلية(هاضمة) / إلى: داخلية (القدد الصعاء) / خارجية	تقسم حسب نوع الإفراز إلى	الأسجة الطلائية الندية

وجود الألياف	مميزات الألياف	نوع الأثياف
الأوتار والأربطة	ألياف قوية ، توجد على شكل حزم تكتسب قوتها من الكولاجين	الألياف البيضاء
الرثتين والشرابين	ألياف مرنة ، توجد على شكل منفرد تكتسب مرونتها من الإيلاستين	٣ - الأثياف الصفراء
الكبد والطحال ونخاع العظم	ألياف متفرعة ومتشابكة	*- الألياف الشبكية

وظيفة الخلية	نوع الخلية
إفراز الألياف في النسيج الضام .	١- الخلايا الليفية
التهام الأجسام الغريبة في النسيج الضام و حماية الجسم من الامراض بإذن الله	*- الخلايا الآكلة (البلعمية)
توجد حول الأوعية الدموية (علل) (تساعد في تكوين الهيبارين ومنع تجلط الدم) وإفراز الهستامين(تسبب توسع في الأوعية الدموية) .	٣- الخلايا الصارية
تقوم باختزان الدهون ، مثل الخلايا الموجودة تحت الجلد.	٤- الخلايا الدهنية
تقوم بإنتاج الأجسام المضادة.	٥- الخلايا البلازمية
تحتوي على حبيبات صبغية ، توجد تحت الجلد وفي العين.	٦- خلايا حاملة الألوان(الصبغية)

رأقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية (@\$عاشق الأهلي\$

Cl Ster

مكان وجوده	مميزات النسيج	أنواع النسيج الضام الأصيل
تحت الجلد		
بين العضلات في المساريقا	يحتوي على فجوات بين الخلايا والألياف	١- النسيج الضام الفجوي
الأوتار والأربطة	يكثر فيه الأثياف البيضاء	٢- النسيج الضام الليفي
الحبال الصوتية وجدران الشرابين ويربط العضلات ببعضها	يكثر فيه الألياف الصفراء	٣- النسيج الضام المرن
الكبد و الطحال	يكثر فيه الألياف الشبكية	٤- النسيج الضام الشبكي
تحت الجلد ويحيط بالكليتين ومحجر المينين	يكثر فيه الخلايا الدمنية	٥- النسيج الضام الدهني
الحبل السري لأجنة الحيوانات الثديية المشيعية وعرف الدجاج	تقل فيه الخلابا والألياف	٦- النسيج الضام المخاطي

رسم الغضروف	وجود الغضروف	مميزات الغضروف	نوع الغضروف
	غضروف الأضلاع والقصية الهوائية ، العنجرة	المادة الخلالية شفافة وشبه صلبة تسمح بعرور الأوعية الدموية من خلالها	1-الغضروف الزجاجي الشفاف
	الأفراص الغضروفية التي تفصل بين فقرات العمود الفقري	تكثر في مادته الخلالية الألياف البيضاء لتكسبه القوة	٧- الغضروف الليفي
Line Special S	صيوان الأذن ، الأنف، لسان العزمار	تكثر في مادته الخلالية الألياف الصفراء لتكسبه المرونة	٣- الغضروف المرن

الخلية العصبية الحركية	الخلية العصبية الحسية	وجه المقارنة
نقل الأوامر والتنبيهات لأعضاء الاستجابة مثل العضات	نقل المؤثرات من مواضع الإحساس الداخلية والخارجية للجهاز العصبي المركزي	الوظيفة

مميزات النسيج	الهدف من الانقسام	مكان وجوده	أقسام الأنسجة الإنشائية
بدراسة ق. ط. في قمة نامية فإنها تتميز إلى: 1 - منشى البشرة: صف واحد ، تكون البشرة في الساق والجذر. 7 - منشى القشرة: تتكون من عدة طبقات ، تكون فيما بعد القشرة في الساق والجذر. 7 - منشى الحزمة الوعائية : تتكون من عدة طبقات ، تكون الخشب واللحاء في الحزمة الوعائية . 1 - منشى القلنسوة : تقوم بتكوين القلنسوة التي تحيط بالقمة النامية للجذور فقط ؛ (تحمي القلنسوة القمم بالقامية للجذور من الاحتكاك بحبيبات التربة) .	الهدف من الانقسام : -النمو - تكوين خلايا جديدة	توجد في: (الجنين . القمم النامية ، البراعم)	١-الأسجة الإنشائية الابتدائية
 أنسجة إنشائية (ثانوية) ابتدائية : هي خلايا إنشائية ولكنها توقفت عن الانقسام لفترة ثم عاودت الانقسام من جديد أثناء مرحلة التغلظ الثانوي . مثال : الكامبيوم العزمي و تتغلظ بهدف تكوين الخشب واللحاء الثانويين . 	(الهدف من الانقسام منا هوالريادة في		*-الأنسجة الإنشائية
أنسجة إنشائية (ثانوية) مستديمة : هي خلايا مستديمة ولكنها فقدت قدرتها على التخصص وعادت إلى حالتها الجنينية الأولى . مثال : الكامبيوم بين الحزمي (بين الحزم الوعائية) وهو ينشأ من الخلايا المستديمة (البرنشيمية) .	TERROPERS I		

وجودها رسم النسيج		مميزاتها (وظائفها)	الأنسجة المستديمة البسيطة
IP TO THE WAY AND THE PROPERTY OF THE PROPERTY	تغطي : ١-الجذور. ٢- السيقان. ٣- الأوراق . ٤- الأزهار .	- طبقة واحدة من الخلايا خلايا عدسية الشكل خلايا عدسية الشكل لا تعتوي على بلاستيدات خضراء (إلا في نباتات الظل والمائية) قد تغطى بطبقة تسمى الأدمة تقلل من تبخر الماء تعتوي على ثغور تعاط بخليتين حارستين تعتوي على زوائد قد تكون شعيرات جذرية تقوم (الأمتصاص) أو أشواك (للحماية) .	ا- أنسجة البشرة

نرايين ويربط

جر العينين لدبية المشيعية







ة مثل العضارت

رسم النسيج	وجودها	مميزاتها (وظائفها)	الأنسجة المستديمة البسيطة
STANKED THE STANKED OF STANKED	توجد في: ۱- القشرة للجذر والساق ۲- النخاع للجذر والساق ۲- الورقة . ٤- الخشب . ٥- اللحاء . توجد في: القشرة .	- خلايا دات جدر أولية خلايا مصلعة الشكل غالباً وجود مسافات بينية (بين الخلايا) وجوات عصارية كبيرة فجوات على بلاستيدات خضراء أوملونة أوشفافة - تخزين الماء والغذاء خلايا متفلظة الجدر خلايا متراصة ، (الدعامة) - خلايا متراصة ، (الدعامة) وهذا يظهر التلاؤم بين التركيب والوظيفة .	 ٢- الأنسجة البرنشيمية (واسعة الانتشار) ٢- الأنسجة الكولنشيمية
A date of the state of the stat	توجد في: ١- القشرة. ٢- الخشب. ٣- اللحاء. ١- حـول الحـزم الــوعــاثـــة. (البريسيكل)	(i) - الألياف؛ خلايا مينة ؛ نتيجة لترسب مادة اللجنين ، ذات جدر سميكة ، مستطيلة الشكل مدبية الأطراف. (الدعامة) .	٤- الأنسجة السكلارنشيمية
#= = # = # = # = # = # = # = # = # = # =	توجد في: ۱- لب الشمار الطرية. ۲- أغلفة البذور. ۳- الثمار الجافة.	(ب) - الخلايا الحجرية : خلايا ميتة ، ذات جدر سميكة غير منتظمة الشكل (الدعامة) .	
	عبارة عن أنسجة وقائية تحل محل البشيرة الممزقة في جذور و سيقان النباتات المسنة.	خلايا مينة . ذات جدر ثانوية سميكة مشيعة بمادة السوبرين غير منفذة للسوائل والغازات ؛ (وظائفها : ١ - التقليل من تبخر الماء . ٢ - طبقة عازلة لمقاومة التغير في درجات الحرارة).	٥- الأنسجة القلينية

341

٢- التغ

0-(1)

وظيفته	مميزاته	عناصره	تقسيم الأنسجة المركبة
توصيل الماء والأملاح المعدنية إلى أجزاء النبات.	خلايا فقدت انويتها ، زاد سمك جدرانها نتيجة لترسب مادة اللجنين ، ذات شكل أنبوبي .	١- الأرعية الخشبية	
النقل المال	خلايا ميتة ، نتيجة لترسب مادة اللجنين ، ذات جدر سميكة ، ذات شكل مستطيل مدبية الطرفين .	٣- القصيبات	A.H. (la
الدعامة	خلایا میتة ، ذات جدر سمیكة ، ذات شكل مستطیل مدیبة الطرفین .	٣- ألياف الخشب	(أ) ـ الخشب
تخزين المواد الغذائية (الماء والأملاح)	توجد منتشرة بين انسجة الخشب.	1- الخلايا البرنشيمية (بارنشيما الخشب)	
نقل الغذاء الجاهز في الأوراق أو (أي مكان تتم فيه عملية البناء الضوئي) إلى باقي أجزاء النبات.	خلایا حیة ، مستطیلة الشكل ، تتمیز بأن الجدر الفاصلة بین خلایاها مثقبة (تشبة الغربال)	١- الأنابيب الغريالية	
تمد الأثابيب الغربائية بالطاقة	خلايا حية ، توجد ملاصقة للأنابيب الغربائية	٢-الخلايا المرافقة	(ب) ـ اللحاء
الدعامة	ذات جدر سميكة والبائغة منها ميتة ،ألياف اللحاء وألياف الخشب (من أنواع الخلايا السكلارنشيمية)	٣- ألياف اللحاء	
تخزين المواد الغذائية الذي يحتاجه النبات للتمو	الخلايا البرنشيمية في الخشب واللحاء (نفس التركيب) وتوجد منتشرة بين الأنسجة السابقة .	1- الخلايا البرنشيمية (بارنشيما اللحاء)	

āliai	وجودها	الشكل	النوع
بكتيريا الالتهاب الرئوي و السحايا	أحادية أو ثنائية أو رباعية أو سبحية أو عنقودي	كروية الشكل	ا- البكتيريا الكروية:
بكتيريا التيفوثيد والدفتيريا	أحادية أو ثنائية أو سبحية	تشبه العصا	=- البكتيريا العصوية:
بكتيريا الكوليرا والزهري		حلزونية الشكل	"- البكتيريا الحازونية:

التغذية غير الذاتية في اليوجلينا	التغذية الذاتية في اليوجلينا
 ١-في الظروف غير الملائمة (في الأماكن المظلمة لمدة طويلة) ٢-نتم من خلال ارتشاف المواد العضوية عن طريق الجسم كله 	حدث في الظروف الملائمة حقوم بعملية البناء الضوئي لاحتوائها على البلاستيدات
الصفات الحيوانية في اليوجلينا	الصفات النباتية في اليوجلينا
۱ - وجود السوط للحركة ۲ - وجود البقعة العينية الحساسة للضوء ۳ - وجود الفجوة المنقيضة	حجود البلاستيدات الخضراء. - التغذية الذاتية بالبناء الصوئي

وجه المقارنة	طفيل التريبانوسوما	طفيل البلازموديوم
البيئة والمعيشة	متطفل على دم الإنسان	متطفل على خلايا الكبد و خلايا الدم الحمراء .
الحركة	يتحرك بواسطة الأسواط	بواسطة الانزلاق
المرض الذي يسببه	مرض النوم	مرض الملاريا
الناقل لهذا المرض	ذبابة تسي تسي	أنثى بعوضة الأنوهلس
الشعبة التي ينتمي لها الطفيل	شعبة السوطيات	شعبة البوغيات

		مملكة القطريات		
امثلة	التكاثر	مميزاتها	المعيشة (البيئة)	التصنيف
البياض الزغبي	جنسياً: تتكاثر بواسطة أعضاء جنسية: مذكرة (الانثريدات) مؤنثة (الاوجونات)	 الغزل النظري غير منسم بجدر عرضية "مدمج خلوي ". يتركب الجدار من مادة السليلوز. 	۱- مترممة (الماء والترية). ۲- متطفلة (على النبات فقط مسبية له الضرر).	أولاً : قسم الفطريات البيضية
عفن الخبز فطريات الجذور (التي تتكافل مع جنو النبات) .	جنسياً: تتكاثر بواسطة جراثيم زيجوتية. لاجنسياً: ۱- تكوين الجراثيم الكونيدية (الخارجية). ۲-تكوين الجراثيم الداخلية.	 الغزل الفطري غير مقسم بجدر عرضية " مدمج خلوي " الجدار يتركب من مادة الكيتين. 	 ١- مترمم (علي بقابا المواد العضوية غالباً) في الماء والتربة . ٢- متطفل اختيارياً . ٣- متكافلة . 	ثانياً : قسم الفطريات الزيجونية (الاقترانية)
الغميرة البنسيليوم فطر الكمأة (الفقع)	 جنسياً: تتكاثر بواسطة جراثيم كيسية (زقية) داخل أكياس زقية . لاجنسياً: تكوين الابواغ الكونيدية 	 ١- تتفاوت (تختلف) في الشكل الخارجي ، والتركيب الداخلي و نوعية التغذية . ٢- تشترك في صفة التكاثر الجنسي " تكوين الجرائيم الزفية " . 	۱ - مترممة . ۲ - متكافلة . ۳ - متطفلة (إجباري داخل أنسجة العائل + اختياري)	ثالثاً : قسم الفطريات الكيسية (الزقية)
أ. كبيرة العجم: عيش الغراب عيش الغراب الساحين المعرجون - الكرت النافخة - نجعة الأرس ب. فطريات مجهرية فطريات الصدأ والتسافطة داخل السافلة داخل السافلة الأسافلة الناسة التبارة التبارة الناباتات الزهرية)	جنسياً: تتكاثر بواسطة جراثيم بازيدية محمولة على تراكيب تسمى البازيديوم " الدعامة ". • لاجنسياً: 1- تكوين الجراثيم الكونيدية (الخارجية). 7- خضرياً (بتكوين الجراثيم الكلاميدية).	۱ - اکثر تعقیداً ، ۲ - اکثر عدداً ۲ - آغلبها کبیرة العجم ،	 ١- مترممة (على التربة وكتل الأخشاب وبقايا جذوع الأشجار) . ٢- متطفلة . 	رابعاً : قسم الفطريات البازيدية (الدعامية)

		مملكة القطريات		
امثلة	التكاثر	مميزاتها	المعيشة (البيئة)	التصنيف
الفيوزاريوم	 جنسياً : لم يتكشف فيها التكاثر الجنسي 	 الغزل الفطري مقسم بجدر عرضية . 	۱- مترمهة. (التربة أو شوق بقايا	
الألترناريا	لذلك سميت بالفطريات الناقصة .	CANTUM AV AC COL	النبات) -	خامساً: نسم الفطريات
بعض أنواع (البنسيليوم والاسبيروجيللس)	 لاجنسياً: تكوين الاسواغ الكونيدية 	 ٢- لم يكتشف فيها التكاثر الجنسي . 	 ٣- متطفلة على الإنسان أو الحيوان أو النبات مسببه لها أمراض خطيرة . 	الناقصة

الطحالب عديدة الخلايا			
مجال المقارنة	الطحالب الخضراء	الطحالب البينة	الطحالب الحمراء
2	المياة العذبة المياة المالحة	 المياة العذبة (نادراً) المياة المالحة (غالباً) 	 المياة العذبة (نادراً) المياة المالحة (غالباً)
الصيفات	اليخضور	في كوزانثين (بنية) +اليخضور (قليلة)	فيكوارثرين + فيكوسيانين + يخضور
عربية تخزين إنخار) الغذاء	يخزن على شكل نشا حقيقي في مراكز لتجميع النشا (البلاستيدات)	يخزن على هيئة مواد كربوهيدراتية عديدة التسكر	يخزن على صورة مواد كربوهيدراتية تعرف بالنشا الفلوريدي
تركيب الجدار	السليلوز	مادتين كربوهيدريتين السليلوز + الألجين	

النباتات الوعائية		
نباتات بذرية	ئباتات غير بذرية	
تشمل طاثفتين: أ. طائفة معراة (عاريات) البذور . ب. طائفة مغطاة (كاسيات) البذور (النباتات الزهرية).	تشمل طائفة النباتات السرخسية (السراخس)	- القها
۱ نباتات وعاثية معقدة التركيب ، ۲ تحتوي على كامبيوم ، أشكاتها : عشبية . شجيرية ـ أشجار	 ١. نباتات وعائية بسيطة التركيب . ٢. لا تحتوي على كامبيوم . ٢. أشكالها : أغلبها عشبية . القليل منها شجيرية أو شجرية . 	ميزاتها تعريفها)
توجد في جميع البيئات (علل) ما وهبها الله من وسائل تمكنها من المعيشة من هذه الوسائل: وجود البذور (تستطيع الاحتفاظ بحيوتها لفترة حيث تقاوم الظروف البيئية من جفاف وارتفاع درجة الحرارة وغيرها)	توجد في بيئات متعددة (واسعة الانتشار): ١. المناطق الاستوائية . ٢. بعضها مائية . ٣. الصحاري . ٤. على جدران الآبار والوديان الرطبة الظليلة .	2

نمراء .

ور

-

اب السام -الكرات ة الأرض جهرية: أوالتفحم

ل أنسجة ية)

	النباتات البذرية		
طائفة مغطاة البذور	طائفة معراة البذور	مجال المقارنة	
تنتشر في جميع البيئات	واسعة الانتشار في المناطق (المعتدلة + الاستواثية +الباردة)	البيئة	
تتميز بوجود عضو التكاثر الجنسي هو الزهرة . وتتكي البذور داخل كرابل (مبيض) الأزهار المؤنثة .	نباتات تحتوي على مخاريط تحمل البذور بدلاً من الأزهار ، وتكون هذه البذور عارية فوق أسطح الكرابل (حراشف)المخاريط .	سبب التسمية (التكاثر الجنسي)	
أمثلة طويئفة ذوات الفلقة الواحدة وذوات الفلقتين	العرعر ، العاذر ، الصنوير ، الأرّز ، نخيل السايكس ، الخشب الأحمر (السكوية)	أمثلة	

مجال المقارنة	أ.طوينضة ا	لنباتات ذوات الفلقة الواحدة	ب. طوينفة النباتات ذوات الفلقتين
تركيبها والشكل	The same of the sa	(علل) لعدم احتواءها على كامبيوم . غير متفرعة الساق ماعدا نبات الدوم .	 نباتات خشبية (علل) لوجود نسيج الكامبيوم . سيقانها متفرعة .
مميزاتها	 التعرق في الأور الأوراق الزهرية الغذاء المخزن 	يفية . مبعثرة في سيقانها . اق متوازي (طولي أو عرضي) . (الكأس والتويج) ثلاثية أومضاعفاتها . للجنين على هيئة فلقة واحدة . نامبيوم .	 جذورها غالباً وتدية . الحزم الوعائية منتظمة في سيقانها . التعرق في الأوراق شبكي . الأوراق الزهرية رباعية أو خماسية أو مضاعفاتهما . الغذاء المخزن للجنين على هيئة فلقتين . تحتوي على نسيج الكامبيوم .
أمثلة	۱ - القمح ۲ - الزنابق ۵ - السوسن ۷ - الموز	۲- الشعير ٤- البصل ۲- النخيل	 الطماطم ، الفول ، القرع ، البرتقال ، التفاح (غذاء للإنسان) . البرسيم (غذاء للحيوانات). القطن ، الكتان (أستخراج الألياف" إقتصادياً"). البيتونيا ، الورد (الزينة).

مجال المقارنة	شعبة الاسفنجيات	شعبة اللاسعات
The second second	هي حيوانات مائية ، بسيطة التركيب عديدة الخلايا ، توجد ملتصفة على الصخور ذات ألوان مختلفة	حيوانات مائية ، بسيطة التركيب ، (تميش منفردة أو في مجموعات) ، أجسامها طرية ، يحاط الفم فيها بلوامس لاسعة .
	بحرية (غالباً) معظمها المياه العذبة (نادراً) قليل منها	بحرية (غائباً) المياه العذبة (نادراً) فليل منها
تركيب الجسم ١٠ تتكو	١٠ تتكون من طبقتين خلويتين	تتكون من طبقتين من الخلايا بينهما طبقة هلامية هي: طبقة خارجية تسمى الاكتوديرم. طبقة داخلية تسمى الاندوديرم.

شعبة اللاسعات	شعبة الاسفنجيات	مجال المقارنة
١- تحتوي أجسامها على خلايا السعة للدفاع عن نفسها وتخدير	١- كثرة الفتحات (الثقوب) التي تتخلل أجسامها	بب السمية
الفريسة لمنع حركتها	(سبب التسمية)	(مميزات)
٣- تحوي تجويف رأسي هو الجوفعوي لذا سميت قديماً	٢- الهيكل داخلي عبارة عن:	
(بالجوفممويات)	• شويكات صلية .	
	 أو ألياف عضوية غير منتظمة الشكل. 	
(62.0)	• أو كليهما .	
	٣- الهضم داخل الخلايا	
	٤- أطوار البالغة لا تحتوي على أعضاء للحركة	
	(مثبتة)	
١ - طائفة الفنجانيات (بحرية)	أمثلة :	تحشيف
مثل (فتاديل البحر + الأوريليا)	١. إسفنج الليكوسولينا .	(أسئلة)
٢- طائفة الشعاعيات (بعرية)	٢. إسفنج السيكون .	
مثل (شقائق النعمان + الشعب المرجانية ، المرجانيات»)	٢- إسفنج الحمَّام (اليوسبونجيا)	
٣- طائفة الهيدريات (بحرية + المياه العذبة) مثل (الهيدرا +		
الأوبليا)		1
تتكاثر جنسياً (بتكوين الحيوانات المنوية والبويضات)	تتكاثر جنسياً (بتكوين الحيوانات المنوية والبويضات)	التكاثر
ـ تتكاثر لاجنسياً (بالتبرعم)	تتكاثر الجنسيا (بالتبرعم أو بتكوين البريعمات)	

مجال المقارنة	شعبة الديدان المفلطحة (المفلطحات)	شعبة الديدان الأسطوانية (الأسطوانيات)	شعبة الديدان الحلقية (الحلقيات)
الجسم (سيب التسمية)	أجسامها مفلطحة (مسطحة) فيما بين السطحين الظهري والبطني	أجسامها أسطوانية خالية من العقل أو الحلقات	أجسامها مكونة من عقل أو حلقات
ميشة	معظمها متطفلاً على المخلوقات العية . حر المعيشة (نادراً)	حرة (في المياه العذبةوالمالحة والتربة) متطفلة على (الإنسيان والحيوان والنبات).	أغلبها حر (في المياه أو التربة) القليل منها منطقل خارجي (قليلة)
الجلد		جليد سميك كيثيثي	جليد رقيق رطب غير كيتيني
الجهاز الإخراجي	خلايا لهبية		النفريديا
عدد الطبقات	تتكون من (٣ طبقات)		Mark William W
الجنس	معظمها ديدان خنثوية (ثنائية الجنس)	الجنسان منفصلان عادة الذكر أصغر من الأنثى	الجنسان منفصلان ومنها خثثى
معيزات	تحتوي الأنواع الطفيلية منها على ممصات أو خطاطيف أو كلاهما	القناة الهضمية تبدأ بالفم وتنتهي بالشرج (أي الجهاز الهضمي	تملك الجهاز الهضمي كامل . تملك الجهاز العصبي كامل .
	(علل) للتعلق والتثبيت بالعائل الجهاز العصبي بسيط التركيب	كامل) . العضلات عبارة عن ألياف عضلية طولية فقط .	تملك جهاز دوري مغلق .
نعة	البلاناريا- الفاشيولا- شيستوسوما- الدودة الشريطية	الإسكارس - الديوسية . الإنكلستوما . الفيلاريا	دودة الرمل-دودة الارض-العلق الطبي

وتتكون

دنسان) ،

ة أو في

شعبة الديدان المفلطحة			
طائفة السستودا (الشريطيات)	طائفة التريماتودا (الديدان الورقية)	طائفة التربلاريا	مجال المقارنة
(may line)	جميع أفرادها طفيلية المعيشة	جميع أفرادها حرة المعيشة (الماء العذب + الماء المالح + الياسية)	المعيشة (البيئة)
أجسامها شريطية . الجسم مقسم إلى قطع . تحتوي على ممصات و خطاطيف أو كلاهــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	أجسامها تشبه ورفة الشجر الجسم غير مقسم إلى قطع ولا تحتوي على خطاطيف ولا أهداب. تحتوي على ممصنات	أجسامها لينه مغطاة بأهداب (للحركة) الجسم غيرمقسم إلى قطع . لا تحتوي على ممصات أو خطاطيف (علل) لأنها حرة المعيشة	مميزات
الدودة الشريطية	الدودة الكبدية (الفاشيولا) . شيستوما	دودة البلاناريا	أمثلة

	شعبة الديدان الحلقية		
طائفة العلقيات	طائفة قليلة الأشواك	طائفة عديدة الأشواك	مجال المقارنة
متطفلة لاتحتوي على أشواك	حرة (في التربة أو المياة العذبة)	جميع أفرادها حرة بحرية . لها زوائد جانبية (سبب التسمية)	المعيشة (البيئة)
العلق الطبي	دودة الأرض	دودة الرمل (الثيرس)	أمثلة

	شعبة الرخويات			
طائفة الرأسقدميات	طائفة ذوات المصراع الواحد (البطنقدميات)	طائفة ذوات المصراعين (المحاريات)	مجال المقارنة	
بحرية	معظمها في الماء المالح . قليل منها في الماء العذب . قليل منها على الياسنة .	ماثية (الماء العذب والمالح) . الأماكن الضحلة	المعيشة (البيئة)	
الصدفة إما خارجية أو داخلية أو معدومة	يغلف الجسم من أعلى بصدفة ذات مصراع واحد حلزوني (إن وجدت)	يغلف الجسم تماماً بصدفة جيرية ذات مصراعين وتتنقل بواسطة قدم عضلي يخرج من بين المصراعين	الجسم	
الأخطبوط الحبّار السبيط	الحلزون (القوقع الأرضي) البزّ اقات	المحار دودة السفن بلح البحر	أمثلة	

أمثلة	مناطق الجسم	التنفس	البيئة	طوانف شعبة المفصليات
السرطان الجمبري اللويستر (الاستكوزا)	منطقتين = الرأسصدر (مندمجان) + البطن • الرأس: يحمل زوجين (؛) من قرون الاستشعار وعيون مركبة تحمل على سافين متحركين (خاصية في القشريات فقط) سبب النسمية : لأن أجسامها مغطاة بقشور كيتينية صلبة	الخياشيم	المياة العذبة والمالحة	القة القشريات
الجراد -الصرصور-الفراش -الخنافس -النعل -النحل- الرعاش-النمل الأبيض-الذباب	يتكون الجسم من ٣ مناطق: = الرأس + الصدر + البطن • الرأس: يحمل زوجاً (٢) من قرون الاستشعار. • الصدر: يحمل ٣ أزواج من الأرجل (أي ست أرجل لذلك تسمى سداسية الأرجل) وأحيانا أجنحة	القصيات الهوائية	جميع البيئات	العشرات حداسية الأرجل)
مثل أم 12 (سكولويندرا) وهي حيوانات لاحمة . مثل Mellipedes (يولس) وهي حيوانات عشبية وقد تكون (آفة زراعية)	منطقتين: = رأس + جذع (صدر ويطن مندمجان) • الرأس: يحمل زوجاً (٢) من قرون الاستشعار ومجموعتين من العيون البسيطة • الجذع: ينكون من حلقات عديدة تحمل كل منها: أ ـ زوجاً من الأرجل (زوائد) ذوات المائة رجل ب ـ زوجين من الأرجل (زوائد) ذوات الألف رجل	ائة صبات الهوائية	اليابسة	الله ديدات الأرجل
رراعية) العناكب-الحلم -القراد -العقارب -العناكب المائية	منطقتین: = رأسصدر (ممیز) + بطن (معقل وغیر معقل) • الرأسصدر: یحمل أربعة أزواج (۸) من الأرجل للمشي و كلایات، ولها عیون بسیطة • میزة: لا تحمل قرون استشعار ولا أجنعة ولا فكوك (خاصیة موجودة في العنكبوتیات).	الخياشيم (العناكب الماثية) القصبات الهوائية (القراديات) السرئسات الكتابية (العقارب. العناكب الأرضية)	الياب منة (معظمها) المياه (قليلة)	شة العنكبوتيات

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية (@\$عاشق الأهلي\$

شعبة شوكيات الجلد				
	طائفة الخيارات	طائفة القنفذيات	طائفة الزنبقيات	طانفة النجميات
البيئة	توجد في فاع البحر ملتصقة على الصخور أو داخل حفر في الرمل أو الطين	توجد على الشواطئ البحرية في المناطق الصخرية والطينية.	توجد في البحار ملت	سقة بالصخور
الشكل	تشبه الخيار	تشبه القنفذ	تشبه النبانات الزهرية	نجمية الشكل
مميزات	لا تمتلك أذرع ولا أشواك الجسم عضلي سميك بحتوي على صفائح لها لوامس حول الفم يتراوح عددها من ١٠-	الجسم مستدير كروي أو قرصي . يغلف الجسم صدفة رقيقة أو بصندوق مجوف مكون من صفائح مثلاصقة تحتوي على أشواك طويلة لا يوجد لها أذرع .	ساق يتركب من صفائح جيرية . زوائد (للالتصاق) . يحاط الفم بخمس أذرع .	ذراع تتصلل بقرص قاعدي لها أقدام أنبوبية ذات ممصمات على السطح السفلي (القمي)
أمثلة	خيار البحر	فتفذ البحر	زنابق البحر ريش البحر النجمي	نجم البحر نجم البحر الهش

شعبة الحبليات				
شعيبة الفقاريات	شعيبة الرأس حبليات	شعيبة الذيل حيليات	شعيبة النصف حبليات	مجال المقارنة
يظهر في الأطوار الجنيية ثم يحل محله تدريجياً السود الفقري	يمتد بطول جسم الحيوان (الناحية الظهرية)	يمند في الحزء الخلفي فقط من الجسم	يمتد في الحزء الأمامي فقط من الجسم	موقع الحبل الظهري
طوائف (داشريات الضم -الأسمات الفضروفية - الاسماك العشية البرمائيات الزواحف الطبي الثرييات)	حيوان السهيم	حيوان قِرب الماء (الاسيديا)	البلانوجلوساس	أمثلة

طانفة الاسماك العظمية	طانفة الأسماك الغضروفية	طائفة دائرية الفم	مجال المقارنة
داخلي عظمي	داخلي غضروفي	لا تحتوي على فكوك ولا عظام داخلية (تمتلك غضاريف)	الهيكل
	يتكون الجسم من [*] رأس+ جذع+	یتکون الجسم من ۲ مناطق: (رأس + جذع ملتحمین) + ذیل (منضغط من الجانبین)	مناطق الجسم
الجلد مغطى بقشور مستدية متراكبة تخرج من الأدمة مزيد بغدد مخاطية	الجلد سميك يغطيه حراشيف درعية مستنة وحادة مزود بغدد مخاطية كثيرة	الجلد رخوناعم (تفتقد إلى القشور)	الجلد

طائفة الاسماك العظمية	طائضة الأسماك الغضروفية	طائفة دائرية الفم	صفارنة
سدرية + حوضية	تمثلك نوعين من الز ١ - زعانف زوجية : هي ه ٢ - زعانف فردية : هي ظهرية + ب	تحتوي على زعنفة وسطية مدعمه بأشواك غضروفية (توجد في مؤخرة الظهر والذيل)	-20
الموقع: طرفي مميزاته:يحتوي على أسنان والقليل منها لا أسنان لها.	الموقع: في الجهة البطنية مميزاته: ذو فكين متحركين وأسنان حادة تميل إلى جهة الخلف	الموقع: على السطح البطني للرأس. معيزاته: قمع فمي تحمل حافته حلمات وتبطنه أسنان مخروطية ولسنان يستخدمه في بنرد جلد	
الخياشيم مغطاة بغطاء خيشومي.	 ٥ – ٧ أزواج غير مغطاة بغطاء خيشومي ماعدا الشفنين 	۷ فتحات خیشومیة داثریة	م النحات مشوعة
الجنسان منفصلان	الجنسان منفصلان		-
خارجي	داخلي	خارجي (بيوضة)	400
توجد مثانة هوائية	لاتوجد مثانة هواثية (مثانة العوم)	-	1907.00
الشعري. البلطي. الهامور (مصدر غذائي هام للإنسان)	القرش كلب السمك الشفنين . الكيميرات	حيوان اللامبري (الجلكي) ـ اسماك الهاج	-

أسماك القرش	السمك الشعري
في البحار فقط	في المياه العذبة والمالحة
الهيكل داخلي غضروفي	الهيكل داخلي عظمي
٣ مناطق = الرأس	ن + الجدع + الذيل
زوج من العيون لا تحتوي على جفون	زوج من العيون الكبيرة المستديرة الجانبية بدون جفون ولكن تغطيها طبقة شفافة (علل) للحماية
الموقع: المُم في الجهة الخلفية	الموقع: الفم طرفي
لايوجد ويصفر بإسمارهما المراد ديدي	يوجد
لا توجد مثانة هوائية (مثانة العوم)	توجد مثانة هوائية
غير متجانسة (الجزء البطني أكبر من الجزء الظهري)	متجانسة (عريضة ومشقوقة)
	في البحار فقط الهيكل داخلي غضروفي الهيكل داخلي غضروفي و من العيون لا تحتوي على جفون الموقع: القم في الجهة الخلفية لا يوجد لا توجد مثانة هوائية (مثانة العوم)

طانفة الزواحف	طائفة البرمانيات	مجال المقارنة
لأنها تتحرك بالزحف على بطونها (بسبب عدم امتلاكها لأطراف أو لضعف الأطراف)	حيوانات تعيش حياة مزدوجة: الجزء الأول من حياتها في الماء وتتنفس بالخياشيم. الجزء الأخر من حياتها على اليابسة وتتنفس بالرئات وتعود للماء للتكاثر.	سبب التسمية
الجسم مقسم إلى ٤ مناطق (رأس + عنق + جذع + ذيل) لها زوجان من الأطراف وقد تختفي كما في الثمابين.	يتكون الجسم من: رأس + جدع (ماعدا السلمندرات تحتوي عنق وذيل)	مناطق الجسم
جلد جاف "ليس مخاطياً" (علل) لعدم وجود الغدد، كما يحوي حراشف قرنية متينة (علل) تمنع فقدان الماء لمقاومة الجفاف	ناعم رطب (علل) لاحتواثه على غدد وقد تكون غدد سامه ولا يوجد قشور	الجلد
الرثات	بواسطة الخياشيم (الأطوار الجنينية)+الجلد + الرثات	التنفس
الجنسان متفصلان التكاثر بالبيض الإخصاب داخلي	الجنسان منفصلان التكاثر بالبيض الإخصاب بنوعيه ١- داخلي: (السلمندرات الماثية . البرماثيات عديمة الأطراف مثل السيسيليا) ٢- خارجي: (الضفادع و العلاجم) .	الجنس+ التكاثر الإخصاب
تصنف إلى ٤ رتب: - رتبة الحرشفيات: مثل الحيات والسحالي. - رتبة التماسيح: مثل التماسيح الاستواثية والأمريكية. - رتبة السلاحف: مثل السلاحف البرية + المائية. - رتبة خطمية الرأس: مثل تواتارا.	تصنف إلى ٢ رتب: ١- رتبة البرماثيات الذيلية : مثل السلمندرات . ٢- رتبة البرماثيات عديمة الذيل : مثل الضفادع والعلاجم . ٢- رتبة البرماثيات عديمة الأطراف : مثل السيسيليا .	تصنیفها (امثلة)
رتبة السلاحف	رتبة التماسيح	
بيوضة (تدفن بيضها في حفر بالرمال)	حيوانات بيوضة	التكاثر
	بالرئــــات	التنفس
الجسم : مغطى بصندوق (الدرقة) تتكون من صفاته عظمية تنشأ من أدمة الجلد . الفكوك : عديمة الأسنان وتمزق الطعام بحافات الله العادة . ملحوظة : السلاحف البرية أقدامها صغيرة بينما السلاحف المائية فتشبه المجاديف للسباحة .	الجسم: سميك خشن ومغطى بحراشف حتى الذيل الجلد: لا ينسلخ ولا يتجدد، الرأس: يحتوي على (أذنين + عينين لها جفون) الذيل: قوية وطويلة (تساعدها على السباحة)	الشكل الخازجي

	رتيبة السحـــالي	-رتيبة الحيات
التكاثر	حيوانات بيوضة المسيدي بالمستدي المستدير المستدير	معظمها بيوضة و بعضها يحتفظ بالبيض حتى يفقس داخل الجسم فتبدو كأنها تلد ولادة (البيوضة الولودة)
الأدن	لها فتحات خارجية لأذانها و المراجعة الدارية	لا يوجد لها فتحات خارجية لأذانها وحاسة السمع عند الحيات معدومة ولكن لها حاسة شم قوية .
ميزة	لبعضها القدرة على تجديد ذيلها في حال قطع جزء منه	تملك حاسة شم قوية وجفونها غير متحركة
القذاء	تتغذى على الحشرات والعناكب والديدان والبيض والطيور الصغيرة ، كما بعضها يتغذى على النباتات ،	آكلات لحوم (تتغذى على الفئران + الجرذان + الحشرات + الأسماك) (أغلبها معيشة ليلية)
نا	الحرباء ، الضب ، الورل ، البرص ، الحرذون ، السحلية عديمة الأرجل	الثنابين ، الحيات

طوينفة الثدييات الحقيقية (المشيمية)	طوينفة الثدييات الكيسية	طوينفة الثدييات البيضية (الأولية)	مجال المقارنة
-ثدييات ولوده -ثلد صغار كاملة النمو (يكتمل نموها داخل رحم الام متصلة بجداره بواسطة الحبل السري المرتبط بالمشيمة) - ٤٤ ٪ من الحيوانات الثديية تنتمي لهذه الطويئفة	- ثدييات ولوده - تلد صغار غير كاملة النمو تزحف إلى جيب (كيس) موجود في أسفل بطن الأم - تتغذى الصغار على حليب يسيل من أثداء الأم حتى يكتمل نموها	- تتكاثر بالبيض تحضنه حتى يفقس - ليس للأنثى أثداء واضحة - تملك غدد لبنية	تعريفها
الفيل ، الجعل ، الماعز ، الخيل ، آكل النمل، الفأر ، الأرنب ، الحوت ، الدلفين، بقر البحر"، الكلب ، الثعلب، الذئب ، الخفاش ، الخلد ، القنفذ	الكنغر- الكوالا (في استراليا) الفأر الكيسي -أبوسوم (هو الحيوان الوحيد الكيسي في أمريكا الشمالية)	 ١- منقار البط" البلايتوس" ٢- آكل النمل الشوكي "أكيدناس" يعيشان في استراليا فقط 	atul

مجال المقارنة	طائفة الطيور	طائفة الثدييات
البيثة	تعيش في جميع مناطق العالم خاصة في (المناطق الاستوائية) أي الحارة وتقل أعدادها وأنواعها كلما اتجهنا نحو القطبين .	تعيش في أنحاء العالم: المناطق الباردة مثل الدب القطبي . المناطق الحارة الصحراوية مثل الجمل . المناطق العذبة مثل القندس و القضاعة و جرذ المسك. المياه المالحة مثل الحوت والدلفين وبقر البحر والفقمة . ومنها ما يطير مثل الخفاش .
الجسم	يغطيه الريش	يغطيه الشعر
الغدد الجلدية	الجلد جاف عديم الغدد ماعدا الغدة الزيتية الموجودة في ذيل الطائر (علل) تعمل على منع ابتلال ريش الطيور بالماء	الجلد يحتوي على غدد متنوعة منها اللبنية . اللبنية . الرائحة . العرقية . العرقية . العرقية . العرقية . المعنية . المعنية . المحوطة : لا توجد غدد عرقية في الحوت والكلب .

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية وwww.yzeeed.com/vb

, صفائح

(all)

نفة الثدييات	ملا	طائفة الطيور	مجال المقارنة
خلي (معظمها ولوده)	الأجناس منفصلة والإخصاب دا	الأجناس منقصلة والإخصاب داخلي (حيوانات بيوضة)	الجنس + الإخصاب
لعدد على حسب نوع الحيوان ونوع الغذاء)	يوجد لها أسنان (تختلف في الشكل والتركيب وا	له منشار بارز قرني . لا يحتوي على أسنان . يختلف شكله باختلاف التغذية	القم
The same of the sa	حرارة أجسامها بالوسط المحيط	ثابتة درجة الحرارة (أي لا نتأثر درجة	درجة حرارة الجسم
۱ – تمثلك أثداء ترضع صغارها (علل: سبب التسمية بالثدييات)	م للطيران)	لها زوجان من الأطراف هي أطراف أمامية: (هي الأجنحة تستخده	
٢- تمثلك صيوان للأذن .	، التقاط الغذاء) بن بن مساور المساور	سبب التسمية بالطيور ، أطراف خلفية : هي الأرجل وتستخدم (للمشي ، الحفر ، الجلوس ، السباحة ٢- وجود أكياس هوائية متصلة بالرئت ٣- عظام قوية و خفيفة (علل)	مميزات أخرى
 ٣- تمتلك عضلة الحجاب الحاجز (عضلة تفصل بين التجويف الصدري والتجويف البطتي) 	ولية (علل)	بسبب وجود فجوات هوائية داخلها تسد ٤- الجهاز البولي يخلو من المثانة البو حيث تجعل الطائر خفيف والمادة الإ	

أسئلة الاختبار الأول



		~	-/- (G)
E ILLER ISSUE IN C	واحدة من كل سؤال	الحل: (ظلل دائرة	
() ing things	Spanishing (9)	ربوط يعطى المريض فيتامين ،	لعلاج مرض الإسقر
	В 😞		A (1)
	D ①		C ©
ية استنشاقهم لغاز :	نوارع للإصابة بالسرطان نتيج	ين يقومون بوضع الإسفلت في الش	يتعرض العمال الذ
	ب ثاني أكسيد الكربون	ربون ــــ 🕒 🕒	أ أول أكسيد الكو
	ك ثاني أكسيد الكبريت		الينزوبيرين
	(مجسمة) ،	الإظهار العينات بالأبعاد الثلاثية	المجهر المستخدم
	🖵 المركب		التشريحي
	د الالكتروني		ع الرقمي
	أ النواة في أنها لاتحتوي ،	الحية بدائية النواة عن حقيقية	تختلف المخلوقات
	(ب) غشاء نووي		ا نواة
	• سيتوبلازم		 غشاء خلوي
الصمام هو ؛	ن الأيمن والبطين الأيمن هذا	عة الصمام الذي يوجد بين الأذي	أجريت لمريض زرا
	ب ثلاثي الشرفات		أ الأورطي
	الرئوي		المترالي
	ا لينا علي	الشوكية المتفرعة من الحبل الش	يبلغ عدد الأعصاب
	پ ۱۲ زوج		ि १७ (६३
	(e) 17 (eg		(E) 11 (eg
	، بسيطة ،	بتحويل قطعة الخبز إلى سكريات	يتوم أميليز اللعاب
	(ب) النشا والسليلوز		آ السكروز
	(الجلايكوجين	وذ	المالتوز وجلوك

لطور الذ
آ الته
3 180
في الرسه
<u>آ</u> نحو
ع تنج
يتكون أنز
11
3 E
أحدالم
ا الي
(ع) الب
عنداعد
0 (1)
Y E
النسيج
aı (1)
31 (1)
gi (E)
3) (2)
ال أحد الك
(i) IE
(1) IZ
(i) IE

			أحد الخصائص التالية لا تنطبق على الفيروسات	9
	إجباري التطفل	9	ا يتكاثر في الأوساط الصناعية	
	دقيقة التخصص	•	🥏 يتبلور خارج خلايا المخلوق الحي	
			يصاب الإنسان بمرض البلهارسيا نتيجة ،	3
	تناول الأكل الملوث	(.)	أ السباحة في المياه الملوثة	
	استخدام الحقنة الملوثة	•	(ع) استنشاق الهواء الملوث	
			أي من الحيوانات التالية تنتمي لطائفة البرمانيات،	
	السلمندر أنحمله اينا يقدينين للوالدويت	٩	التمساح المراك المساح المراك المساح المراك المساح المراك المساح المراك ا	
	السلحفاة والمسلحفاة	(3)	الضب المحمد المعلول المحمد المعلول المحمد ال	
			أحد الصفات التالية لا تنطبق على الحزازيات،	
	لها أشباه أوراق	(4)	الها أشباه سيقان	
	لها أنسجة وعاثية	0	ع لها أشباه جذور	
	ي تتكون من ،	الفقرة	الأقراص الغضروفية التي تفصل بين فقرات العمود ا	
	غيسيطا (ق) غضروف ليفي	9	أ غضروف زجاجي	
	غضروف شفاف	•	عضروف مرن عضروف مرن	
			تستخدم البكتيريا في صناعة ،	
	الأجبان الأجبان	•	المعاجين الأسنان عاجين الأسنان	
	الصابون على على المسابون	0	ع الخبز	
			يستعمل في صناعة الخيش والحيال ،	
	الأوعية الخشبية	<u> </u>	أ الأنابيب الغريالية	
	الأثياف النياتية	0	3 الخلايا الحجرية	
	Property of A state of the stat		العلاقة بين طائر القراد و الخرتيت هي علاقة ،	
	تطفل	9	اً تمایش	
	تقايض	(3)	3 ترمم	

الباب الثالث (الجياء)

	يعد الكوليسترول نوعاً من ،
البروتينات البروتينات (١٤٠١هـ١١)	
النيوكليوتيدان النيوكليوتيدان (٥)	3 الدهون
الطلائعيات ذاتية التغذية .	أحد المخلوقات التالية يصنف ضمن
الأمسا	الجومفونما عربيا المعادة
	البراميسيوم
البرص المنزلي يصنف ضمن سلوك الحيوان في:	تتر وسقوط ذيل بعض الزواحف مثل
بناءالمسكن بناءالمسكن	
الرعاية الرعاية المان ال	 الهرب من الأعداء
	وصنف فطر المشروم ضمن قسم الفطر
الزيجوتية (و)	البيضية
(ک البازیدیة	ک الکیسید
على ال	المرتبة الأصغر في نظام التصنيف تدل
الجنس الجنس	النوع النوع
المملكة المملك	
	و تتنفس السلاحف المائية بواسطة .
(ب) الخياشيم	آ الجلد ع الرئات
(د) القصبات الهوائية	TOWNER WATER
تات ذوات الفلقتين ،	🥮 أي من الصفات التالية لا تنطبق على النبا
ب عدد السبلات أربعة أو خمسة أو مضاعفاتها	التعرق متوازي
و تحتوي على نسيج الكامبيوم	 الحزم الوعائية منتظمة

أسئلة الاختبار الثاني



الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

لسكان بتناول الأغذية المحتوية على ،	عنى الدفاء في المناطق الباردة يقوم ا
(ب) کریوهیدرات ودهون میسی مساوری (ودهون منا الاستاد وسه (۵)
ه بروتينات وأملاح هي المناه ال	عروميدرات وبروتينات
	و عدموي الذي يحمل دم مؤكسج هو ،
(ب) الوريد الأجوف السفلي (١)	الأجوف العلوي
ف الوريد الرثوي المناب وما الله المناب المنا	المريان الرئوي
	مت تحويل الشريحة المجهرية لملف حاسوبي
(ب) المركب (3)	التشريحي والمان مالمتداد (٢)
ف الالكتروني	الرقمي
الأغشية	مستف الجدر السليلوزية للخلايا النباتية ضمن
(ب) غير المنفذة (ب) غير المنفذة	المنفذة
نفاذية إختيارية	عبه المنفذة 🕏
والمواد الملونة يعتبر من أسباب التلوث القذائي بي :	أن استعمال العناصر التكميلية المحسنة للغذاء
الطفيليات الطفيليات	الميكروبات
(المواد الكيميائية	المبيدات المبيدات
	الصمام الذي يمنع عودة الغذاء إلى المرئ ،
ب المضلة الفؤادية	العضلة البوابية
(3) IOLLE MARKET PARKET (3)	السان المزمار المراد ال
	سبب حدوث الحيض في أنثى الإنسان ،
ب انفجار الحويصلة	 تحطم بطائة الرحم
 انقسام خلية أم البيضة 	ع نضج البويضة

	عند الكشف على أربع أشخاص فإننا نجد الغدة الثيمو
(ب) رجل عمره ۱۰ سنة	أ طفل عمره ١٠ سنوات
ه امرأة عمرها ٦٠ سنة	امرأة عمرها ٢٠ سنة
ض فإن من المتوقع أن يكون ا	إذا تزوج رجل مصاب بعمى الألوان بامرأة ناقلة للمر
ب نصف البنات مصاب	أ جميع البنات مصابات
عميع الذكور سليمين علامة	جميع الذكور مصابين
(3) your marketine property (1)	أي من المخلوقات التالية يتم الهضم داخل الخلايا
ب المعامة المع	آ الأسفنج الديامة الريامة الترامة المراس المثل
فطر عفن الخبر الخبر المالية ال	ع دودة الأرض
	التحلل المائي) هي المائي عملية التميؤ الأنزيمي (التحلل المائي) هي ا
غيرة ب تكوين الجزيئات الكبيرة من جزيئات صغيرة	انشطار الجزيئات العضوية الكبيرة إلى جزيئات ص
ه امتصاص الماء والأملاح	ع تحويل الأحماض الأمينية لبروتينات
	C. Philipping
	و تحصل عملية التنفس اللاهوائي في الإنسان في ا
ب العضلات	ا العد
(ب) العضلات	ا كالمرابع الكوماية
ب العضلات (عدد و الكليتين عدد الكليتين (عدد و	الكبد الكبد
(ب) العضلات (ف) الكليتين (ف) الكليتين	 الكبد الطحال
العضلات الكليتين	آ الكبد الطحال تتكون شبكة من الألياف عند تجلط الدم بمساعد
العضلات العليتين العليتين العليتين علايا اللم البيضاء علايا اللم البيضاء البلازما	الطحال تتكون شبكة من الألياف عند تجلط الدم بمساعد تكان شبكة من الألياف عند تجلط الدم بمساعد تكون شبكة من الألياف عند تحلط الدم بمساعد
العضلات الكليتين الكليتين خلايا اللم البيضاء خلايا اللم البيضاء البلازما البلازما بـــــــــــــــــــــــــــــــــ	الكبد الطحال تتكون شبكة من الألياف عند تجلط الدم بمساعد خلايا الدم الحمراء الصفائح الدموية
العضلات الكليتين الكليتين خلايا الدم البيضاء البلازما البلازما البلازما البلازما المصبة والشطية الزند والقصبة	الكبد الطحال تتكون شبكة من الألياف عند تجلط الدم بمساعد ا خلايا الدم الحمراء الصفائح الدموية يتركب الساعد من عظمتين هما ؛ الكعبرة والزند الكعبرة والنفية
العضلات الكليتين الكليتين خلايا الدم البيضاء البلازما البلازما البلازما الندروالقصبة والشطية الزند والقصبة	الكبد الطحال تتكون شبكة من الألياف عند تجلط الدم بمساعد ال خلايا الدم الحمراء علايا الدم الحمراء الصفائح الدموية يتركب الساعد من عظمتين هما ، الكبيرة والزند
العضلات الكليتين الكليتين خلايا الدم البيضاء البلازما البلازما البلازما البلازما المصبة والشطية الزند والقصبة	الكبد الطحال تتكون شبكة من الألياف عند تجلط الدم بمساعد ا خلايا الدم الحمراء الصفائح الدموية يتركب الساعد من عظمتين هما ؛ الكعبرة والزند الكعبرة والنفية

	1 53	المسبب لمرض البلهارسيا دو
(ب) الشيستوسوما		البلاناريا
 التينيا (الشريطية) 		3 الفاشيولا
ن دبیات ،	ن وترضع صغارها تسمو	الثدييات التي تتكاثر بالبيط
ب مشیمیة		ا حقیقیة
(د) اولية		ع کیسید
Carrie Grandin Col	أنها مكونة من نسيج ضاء	عند فحص عينة للكبد نجد
پ بيفي		(i) هجوي
(مبعي		ع مرن
نية ، المناسبة المساسبة	دمها الفطريات في التغا	أحد الطرق التالية لا تستخ
ب التكافلية		اً الرمية
و الذاتية		ع الطفيلية
	وي أنسجة وعائية ،	أحد النباتات التالية لا يحت
ب كزيرة البئر		أ الماركنتيا
(الخنشار		3 العرعر
		 العرعر أي مما يلي يمثل النسبة الأك
	لبر في الخلية ،	
(ب) الماء	لبر في الخلية ،	أي مما يلي يمثل النسبة الأك
(ب) الماء (ف) الهيدروجين	بر في الخلية ، سعب (أي مما يلي يمثل النسبة الأكا أن الصوديوم
الماء الهيدروجين الالتصاق بالعائل ،	بر في الخلية ، سعب (أي مما يلي يمثل النسبة الأك أ الصوديوم ع الكربون
الماء الهيدروجين الالتصاق بالعائل ، النتوءات	لبر في الخلية ، د البكتيريا الممرضة عا	أي مما يلي يمثل النسبة الأك أ الصوديوم ع الكربون أحد المكونات التالية تساعد
الماء الهيدروجين الالتصاق بالمائل ، النتوءات النقاء السيتوبلازمي	بر في الخلية ،	أي مما يلي يمثل النسبة الأك أ الصوديوم ع الكربون أحد المكونات التالية تساعد أ الاسواط
الماء الهيدروجين الالتصاق بالمائل ، النتوءات النقاء السيتوبلازمي	بر في الخلية ،	أي مما يلي يمثل النسبة الأكا أ الصوديوم ع الكربون أحد المكونات التالية تساعد أ الاسواط ع الجدار الخلوي

		عن فإذنا لجد العبدة الله	يعد الكوليسترول نوعاً من	48
رثینات میں - استد میں استعمال (آ)	ب البرو		الكربوهيدرات الكربوهيدرات	
كليوتيدات ما ١٠ هـ ٢٠ ميريدات (3)	د النيو		آ الدهون	
mailing may make a figure 1423 . 23	ناسك هي علا	ئق النعمان والسرطان ال	العلاقة الحيوية بين شقاه	80
O ALLE CONTROL	ب اهترا		(آ) تعایش	
فن سع الداور سائيس مساعلية ﴿	(تقايد		ع تعافل	
		ugan gan yaka a	يصنف الحرذون ضمن رتب	63
O 440	ب التما		أ خطمية الرأس	
وحف على اللها () الله ()	(2) السلا		③ الحرشفيات	
	نخاعية ،	جة تخزينية وتمثيلية و	طحالب تتميز بوجود أنس	TV
(C) man be seen and the see a	(ب) البني		الخضراء الخضراء	
بية ساس على والدواندور عيليشه (3)	ف الذه		ع الحمراء	
بية ساس على والدول التي التي التي التي التي التي التي الت			 الحمراء يصنف غضروف صيوان الأ 	
O missi was a series	ب الليم	أذن من نوع الغضروف ،	يصنف غضروف صيوان الأ	
O missi com	ب الليف	أذن من نوع الغضروف :	يصنف غضروف صيوان الأ	
	الكثير () الكثير	أذن من نوع الغضروف :	يصنف غضروف صيوان الأ أ المرن ع الزجاجي	
	ب الليف (ف) الكثي (ب) برنش	اذن من نوع الغضروف :	يصنف غضروف صيوان الأ أ المرن أ الزجاجي يمثل الرسم أمامك خلايا	3
	ب الليف د الكثي برنش د البش	اذن من نوع الغضروف ، عداله المحال ا	يصنف غضروف صيوان الأ أ المرن (ع) الزجاجي يمثل الرسم أمامك خلايا أ كولنشيمية	
	ب اللية آ الكثي پرنش آب برنش آبش	اذن من نوع الغضروف ، عداله المحال ا	يصنف غضروف صيوان الأ أ المرن (ع) الزجاجي يمثل الرسم أمامك خلايا أ كولنشيمية علارنشيمية	3
	ب النيد ب برنش ب برنش ب برنش ب برنش ب برنش	اذن من نوع الغضروف ،	يصنف غضروف صيوان الأ أ المرن ع الزجاجي يمثل الرسم أمامك خلايا أ كولنشيمية ع سكلارنشيمية أي من الحيوانات التائية ي	(B)

أسئلة الاختبار الثالث



الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

	Contract of the contract of th	
الجزء المستول عن التوازن في جسم ا	The state of the s	
المخ المخ	﴿ المخيخ	
آ النخاع المستطيل	(الحبل الشوكي	
ينصح المريض بفقر الدم بتناول أحد		
(أ الكالسيوم	Tank	
(ع) الحديد	اليود اليود	
توضع الشريحة عند فحصها بالمجهرا	LE EXTYGRACION ON ANA HAR PROPERTY	
القاعدة	الدراع الدراع	
آ الحجاب الحدقي	و له خيست بلاست با المسرح ا	
تتكون الأمطار الحامضية نتيجة التلوث		
کبریتیدالهیدروجین کبریتیدالهیدروجین	ب حمض الكبريت	
الميثان (ع) الميثان	الإيثان ()	
الغشاء المحيط بالرئتين لحمايتها :		
آ البلوري	ب الليفي	
آ التامور	المحفظة علاما	
الطبقة الوسطى من العين والمحتوية عا	وية وصبغة سوداء (الميلانين) ،	
الصلبة العلية	الشبعية 🕒 الشبعية	
المشيمية	القرنية المناه ا	
هرمون يؤدي إستعماله الإزالة الشعور بالا		
الألدوستيرون الألدوستيرون	(ب) البرجسترون	
الأدرينالين الأدرينالين	ه الكورتيزون	

يحتوي بول الصقر على أحد المواد النيترو	الضارة التالية ،
الأمونيا و الأمونيا	ن البولد
عمض البول	کبریتان کبریتان
تتكون الثمرة من عضو في الزهرة هو؛	الحل ، (خلال دائرة و
المبيض	ب البويضة
3 القلم	(2) الميسم
الجينات المتكونة من الطراز الجيني (FRr	د وساد دی
TR. Tr ①	TR. TR 🝚
Tr.Tr 📵	TT.Rr ①
ادعت امرأة أبوة رجل لطفلها ، وعندما فحص وفصيلة دم الأين من نوع (.ما حكم الطب ا	اؤهم وجد أن دمها من نوع A ووقصيلة دم الرحل من نه
(١) الرجل أب للطفل بنسبة ١٠٠ ٪	(ب) الرجل أب للطفل بنسبة ٥٠٪
آلرجل أب للطفل بنسية ٢٥ ٪	 لا يمكن أن يكون هذا الرجل أب لهذا الطفل
يقوم أنزيم أميليز البنكرياس بهضم المواد ،	
(أ) الدهنية	ب الكربوهيدراتية
البروتينية	ف الفیتامینات
أي من الحيوانات التالية لاتحتوي على جهاز	المام (ع)
(Î)	: (ب) العناكب
الجراد	: (و) المناكب (المقرب
الجراد الجراد	: بالتناكب (بالمناكب المناكب
(أ) الجراد (ع) الهيدرا	- العناكب (و) العقرب (و) العقرب (ا) العقرب
الجراد الهيدرا الهيدرا العدد التالية هي غدة لمفاوية ،	- العناكب (ب) العناكب (ب) العقرب (ب) الغدد اللعابية
 الجراد الهيدرا أحد الغدد التالية هي غدة لمفاوية ، اللوزتان 	- العناكب (ب) العناكب (د) العقرب (ب) الغدد اللعابية
الجراد الهيدرا الهيدرا الحدد التالية هي غدة لمفاوية ، اللوزتان اللوزتان الغدة الدرقية	٠ العناكب العقرب العقرب العقرب الغدد اللعابية البنكرياس

	تتكون المادة الوراثية للفيروسات من ،	
DNA 😔	RNA i DNA (i	
ف بروتين (١)	RNA فقطد	
	النسيج الطلائي المبطن للقناة التنفسية من النوع ،	
(ب) عمودي مهدب المرالا الماليات (1)	اً طبقي حرشفي	
طبقي إنتقالي معادي المعاديدية (3)	عمودي	
	عند خروجك في نزهة برية وجدت حيوان مغطى با	
ب الثدييات	اً الطيور المراجع الم	
(ق البرمانيات	الزواحف	
وريدي في الطحالب ،	يتم خزن المواد الغذائية الفائضة على صورة نشا فل	
البنية المسلمة	أ الخضراء	
(ف) الدمبية المسابق ال	الحمراء الحمراء	
	تعتبر أنسجة الخشب، ريسا ولسارست (9
ب إنشائية ثانوية	آ إنشائية ابتدائية	
عدد (١)	ع مستديمة بسيطة	
نوع البروتين،	البروتين الذي يدخل في تكوين شعر الإنسان هو من	3
الإنزيمي (E) الإنزيمي (E)	(أ التركيبي	ш
(٤) الهرموني	③ الدفاعي	
تجمع إلى:	تصنف بكتيريا الالتهاب الرئوي بناء على الشكل وال	3
(پ) البكتيريا العصوية	البكتيريا الكروية	
(البكتيريا الخيطية	البكتيريا الحلزنية	
نجد فيها أحد الأوليات التالية ،	أصيب شخص بمرض النوم وعند فحص عينة لدمه	6
الأميبا	البراميسيوم	
و التريبانوسوما	البلازموديوم البلازموديوم	

78	يمثل الرسم أمامك نسيج طلائي بسيط،	
	() حرففي معالم (عاد الله الله الله الله الله الله الله ال	O AME AND THE CONTROL OF
	عمودي الله	د عمودي مهدب
80	يصنف حيوان نجم البحر ضمن شعبة ،	
	اً مفصلیات الأرجل	(ب) الرخويات
	ع شوكيات الجلد	الديدان المفلطحة
79	أي النباتات ذوات الفلقة الواحدة التالية يتفرع فيا	الساق : المالية المالي
	النخيل النخيل ا	البصل المال (١)
	القمح المراجع	و الدوم
70	إغتذاء بعض النباتات على الحشرات هو سلوك عند	
	التغلب على الحرارة المنخفضة	ب التخلص من الفضلات
	الحصول على النيتروجين	نقليل السطح المعرض للبرد
PA	القذاء الرئيسي لحيوان النمل الأبيض هو ،	
	الكيتين الكيتين	ب السيليلوز
	البروتين البروتين	ه الدهون
79	أي الحيوانات التالية يفتقد لوجود الأسنان ،	
	الضب (١)	(ع) الخفاش ب الخفاش
	الشفنين الشفنين	(2) السلحفاة
6	الأنسجة التي تتميز بوفرة المادة الخلالية بين خلا	ياها ووجود الألياف هي :
110	(أ الطلائية المراجعة	ب الضامة
	آع الوعائية	(المضلية



ح القشرة وحوض الكلية

ا رئتي الأم

ع الخياشيم

يتنفس جنين الإنسان عن طريق،

أسئلة الاختبار الرابع

الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

ينخفض إنتاج الطافيات النباتية للأوكسج	بدي مرا ميان المساول المان والمان
اً التلوث بالنفط	ب التلوث بالمخلفات البشرية السائلة
3 التلوث الحراري	 التلوث بالأشعة
أي من المراحل العمرية التالية هي الأسر	تتفس ، السواد
اً رجل عمره ۸۰ عام	(ب) امرأة عمرها ١٠ عام
ج شاب عمره ۱۸ عام	ف طفل حديث الولادة
يستخدم لدراسة التفاصيل التركيبية للمين	يا المجهر:
 الالكتروني الماسح 	ب الالكتروني النفاذ
آع المركب	(الرقمي
يستخدم للكشف عن الدهون ،	
آ محلول بندکت	ب صبغة اليود
ج محلول كبريتات النحاس	عبغة سودان 1
أي الأجزاء التالية يدخل في تركيب الأمع	ثيقة عند الإنسان،
(أ) الاتنى عشر	ب الأعور
ع القولون	د المستقيم
تقع الوحدات الكلوية (النفرونات) بين ،	
القشرة والنخاع	(ب حوض الكلية والنخاع

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>

المحفظة والقشرة

ب غشاء المشيمة

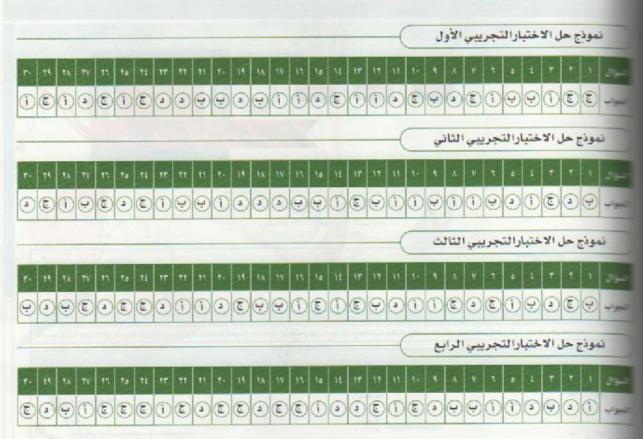
الأغشية الجنينية في الرحم

	يشير الرسم أمامك إلى الانقسام غير المباشر حد	ي الطور:
	التمهيدي التمهيدي	(ب) الاستواثي
	آج الانفصالي	(النهائي
9	يكون الشخص أبيض اللون نقي (ألبينو) إذا كانت ،	المحل ١ (خلال داكرة
	أ جميع جيناته سائدة	ب ثلاث جينات سائدة وجين متنحي
	ع جين سائد واحد	 جمیع جیناته متنحیة
00	عند تقطيع نجم البحر والقائه في البحر فإنه ،	
	أ يتحلل ويتلاشى	ب يعيش حياة مستمرة
	ع يتجدد و المراد	ن پید عدد در این ا
0	فترة الحضانة هي الفترة التي تنقضي منذ دخول حتى ،	لبكتيريا الممرضة أو الفيروس المسبب للمرض إلى الجسم
	أ ظهور أعراض المرض	ب الشفاء من المرض
	انتشار العدوى	(2) انتقالها لشخص سليم
03	تقوم غدتا كوبر والبروستات بوظيفة ،	
	انتاج الحيوانات المنوية	ب نقل الحيوانات المنوية
	ع إنتاج السائل المنوي	 إظهار الصفات الجنسية الثانوية الذكرية
00	تحمل الكرموسومات المسئولة عن تحديد الجنس	و الإنسان على زوج الكرموسومات الجنسية رقم :
	r. ①	71 💬
	π (E)	v (1)
18	يضرز النبات هرمون ،	(3) Tagles (2)
	ن ديوكسي كورتيكوستيرون	پ کورتیکوستیرون پ کورتیکوستیرون
	ع کورتیزون	پ کورب و سیرون ف اوکسین
10	يوجد حمض DNA في ،	(3) Halia Barata Halia
	ا النواة	(ب) النوبة
	الريبوسومات	(السيتوبلازم
	الريبوس	السيوبدرم

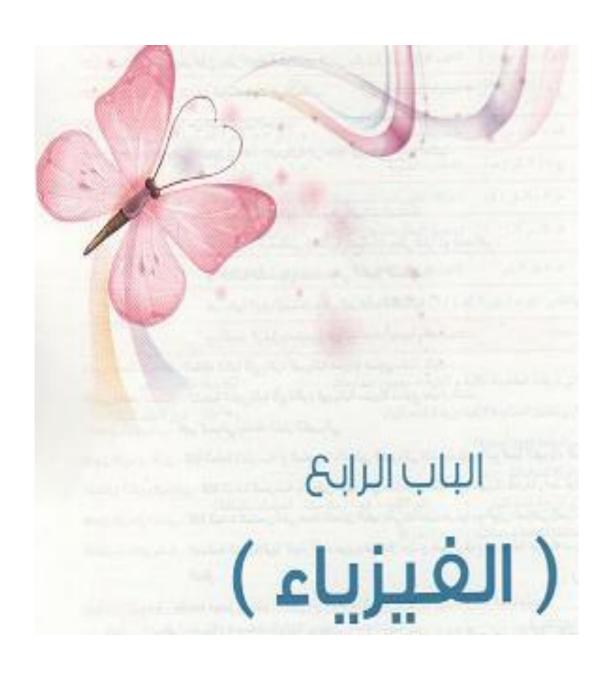
	يتنفس القوقع الصحراوي (الحلزون) بواسطة ،	0
ب الخياشيم بيدي المحالية الله	الجله الجله العلم	
(القصيات الهوائية	آلوثات الرثات	
	تمتد قناة هافرس :	0
(ب) عرضياً في العظم الأسفنجي	أً طولياً في العظم الأسفنجي	11
 عرضياً في العظم الكثيف 	🕤 طولياً في العظم الكثيف	
	تصنف الديا تومات ضمن الطحالب :	6
€ الحمراء	ا الخضراء	п
الذهبية (١)	(ع) البنية	
	عند فحص شريحة لقطاع في النسيج الطلائي الطبق	63
ب مکعب	آ حرشفي آ حرشفي	M
() انتقالي	عمودي	
	الفرق بين الأسماك العظمية والغضروفية أن الأسما	0
		a
-,	الخياشيم مغطاة بغطاء خيشومي	
(الإخصاب خارجي الإخصاب خارجي الله الله الله الله الله الله الله الل	(ع) الفم في الجهة البطنية	
	تتكون البروتينات من مركبات أساسية هي :	0
(ب) الجليسرين عيالتا عيانيا يكاريكا إدايطا للعا	(أ) الأحماض الدهنية التاريق الدينة	
(الأحماض الأمينية	(ع) الستيرويدت	
	تقوم الأنسجة السكلرنشيمية بوظيفة ،	0
ب البناء الضوئي	اً خزن الغذاء	
النمو النمو	الدعم ما الدعم	
مس ممالك وضعه العالم ،	أكثر أنظمة التصنيف استعمالاً اليوم والذي يضم خ	0
(ب) كارلوس لينيوس	(آ) روبرت ویتکر	
و جون راي	🕏 آرنست هیکل	

-	Q Q.1. 3 C. 33. 13.	
	الأجسام المضادة	بياض البيض
	ع خيوط العنكبوت	 الأثياف العضلية
70	يتركب الفيروس من :	
	ا بروتین وسکر	ب DNA و RNA و بروتین
	DNA أو RNA و بروتين	و RNA و سعر DNA و DNA
0	تصنف البكتيريا المسببة لمرض الزهري تبعاً لنوع	
	التعدية الداتية	التغذية الرمية
	التغذية التطفلية	التغدية التعافلية ()
79	يمكن تمييز الأميبا الحرة عن التريبانوسوما بملاح	ظلة التالي ،
	اً وجود الفجوات المنقبضة	ب وجود السيتوبلازم
	ع وجود النواة	و جود الأهداب
TA	أي مما يلي تستخدم في الكشف عن التلوث البيني :	
	اً الفطريات المعربية (١)	(ب) الأهنات المعالية والما
	البكتيريا والمساوي والمساوية	ف الطحالب المالي المالية على المالية ا
89	أحد العوامل الفيزيائية التالية تتحكم في عملية ا	(زهار في النباتات ، المسال علمان ال
	اً الحرارة	(ب) الرطوية
	ع التربة	() الضوء الليكية المسلمة المسلمة المسلمة والمسلمة
60	القدد الحرقفية هي جهاز الإخراج في شعبة ،	
	اً الرخويات	(ب) الديدان الحلقية
	ع مفصلیات الأرجل	و اللاسعات

نموذج حل الباب الثالث (الأحياء)



سرد. تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>



معال الكهربائي: الحير المحيط بالشحنة الكهربائية وتظهر فيه آثارها.

مقاومة نافل يمر به تيار شدته اأميير وفرق الجهد ا فولت .

عوت : فرق الجهد بين طرفي نافل مقاومته ١ أوم يمر به تيار شده ١ أمبير .

حال الكهرباني المنتظم: هو المجال ثابت الشدة والاتجاه وخطوطه مستقيمة ومتوازية.

و القوة الكهربائية المتبادلة بين شحنتين تتناسب طردياً مع حاصل ضرب الشحنتين وعكسياً مع مربع المسافة بينهما .

حنة الاختبار: شحنة موجبه مقدارها ١ كولوم.

عتون أوم	ج = تX م	فرق الجهد الكهربالي	چ=ج×ف
سادلة الدائرة البسيطة	قم = ت (م + م)	قانون كولوم	ق = أ × ش, × ش, / ف'
عدة المجال الكهربائي	ج = ق	القدرة الكهربائية	قد = جـ × ت = ط / ز
تتوة المحركة لمولد	قم = ط / ش	جسر وتيستون	م / م = م / م (الترتيب الداثري للمقاومات)
عدة المجال عند نقطة	ج = أ × ش / ف	القنطرة المترية	م, / م, = ل, / (۱۰۰-ل,)
تجهد عند نقطة	ج = أ X ش / ف	الطاقة الكهربائية المستهلكة	ط=ت۲×م×ز=ج×ت×ز
كاليف الاستهلاك	قد × س×ز	توصيل المقاومات على التوازي	$1 / م الكلية = \sum_{j} \frac{1}{j}$
عنون فاراداي الأول	ك = هـ × ش	قانون فاراداي الثاني	م / هـ = ثابت فاراداي

ترصيل المقاومات على التوالي لزيادة المقاومة الكلية م الكلية = مجموع المقاومات

ملاحظة : فرق الجهد ثابت وصيل المقاومات على التوازي لتقليل المقاومة الكلية وزيادة شده التيار

محصيل المولدات على التوالي لزيادة القوة المحركة

الكلية = مجموع القوى المحركة للمولدات

توصيل المولدات على التوازي لزيادة شده التيار قم الكلية = قم ((ملاحظة : المولدات متماثلة)

توصيل المولدات توصيلاً مختلطاً لزيادة شده التيار و القوة المحركة

الأجهزة واستخداماتها:

محطة : ثابت فاراداي = ٩٦٥٠٠

الأميتر	يقيس التيارات الكبيرة	الجلفانومتر	يقيس الثيارات الضعيفة والتي تصل إلى ١٠ - أمبير
مولتميتر	يقيس فرق الجهد	الفولتاميتر	يستخدم في عملية التحليل الكهربائي
لأوميش	يقيس المقاومة مباشرةً	الأفوميتر	يقيس كلٌ من (ت ، م ، ج)

الخارجة

ملاحظة : التيار ثابت

الكهرباء

تعاريف هامة:

الكهرباء الساكنة : تراكم شحنات كهربائية على سطع المادة .

ملاحظة : يكتسب قضيب الأبانيت شحنة سالبة عند دلكه بالصوف .

يكتسب الزجاج شحنة موجبة بسبب فقد الإلكترونات عند دلكه بالحرير.

التيار الكهربائي: حركة شحنات كهربائية في ناقل باتجاه معين وبسرعة معينة .

التيار المستمر: DC وهو الذي لا يتغير اتجاهه مع الزمن مثل تيار الخلايا الكهروكيميائية.

التيار المتردد : AC وهو الذي يتغير انجاهه مع مرور الزمن مثل نيار المنازل .

⊕ ← — ⊝

الاتجاد الاصطلاحي للتيار: من الموجب إلى السالب.

⊙ ← ⊕

الاتجاد الفعلي للتيار: من السالب إلى الموجب . (+) الخلايا الكهروكيميائية : تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية . ومن أمثلتها :

أ.الخلية الجافة.

ب. الخلية القلوية وتستخدم في الهواتف المتنقلة.

ج. المركم الرصاصي (بطارية السيارة) يعطي تياراً ذو شده أكبر.

د. الخلية الشمسية وتستخدم في الأقمار الصناعية .

ه . خلية الوقود وتستخدم في المركبات الفضائية .

و. أكسيد الزئبق وتستخدم في الساعات اليدوية والحاسبات.

قانون حفظ الطاقة : الطاقة الكلية لأي دائرة كهربائية معزولة تساوي مقدار ثابت .

قانون حفظ الشحنة : الشحنة الكهربائية لأي دائرة كهربائية معزولة تساوي مقدار ثابت .

التحليل الكهرباني : تغير كيميائي بحدثه التيار الكهربائي .

قانون فاراداي الأول: كتلة المادة المترسبة أو المتحررة بالتحليل الكهربائي تتناسب طردياً مع كمية الكهرباء المارة في وعاء التحليل.

المكافئ الكهروكيمياني: كتلة المادة المترسبة بالتحليل الكهربائي عند مرور كمية من الكهرباء قدرها واحد كولوم.

قانون فاراداي الثاني: كتلة المادة المتحررة في عملة التحليل الكهربائي تتناسب طردياً مع الوزن المكافئ الجرامي.

المقاومة الكهريائية: الممانعة التي يلاقيها التيار أثناء مروره في ناقل وينتج عنها ارتفاع في درجة حرارته بسبب تصادم الإلكترونات بذرات الناقل .

المقاومة التوعية: مقاومة موصل منتظم المقطع طوله وحده الأطوال ومساحة مقطعة وحده المساحات.

الدرجة الحرجة ؛ الدرجة التي ينعدم عندها مقاومة الناقل ويصبح فائق التوصيل مثل الرصاص ، الزئبق . الألمونيوم ،

قانون أوم: تتناسب شده التيار طردياً مع فرق الجهد بين طرفي الموصل عند ثبوت درجة الحرارة .

القدرة الكهربائية ؛ الشغل المنجز خلال وحده الزمن .

قانون كرشوف الأول ، عند أي نقطة تفرع في الدائرة الكهربائية فإن مجموع شدات التيارات الداخلة تساوي مجموع شدات التيارات الخارجة .

قانون كرشوف الثاني: لأي مسار مغلق في داثرة كهربائية فإن مجموع القوى المحركة للمولدات = مجموع التيار في المقاومة.

القوة المحركة تمولد (قم): الطاقة التي يعطيها المولد لكل كولوم يجتازه.

فرق الجهد الكهرباني (ج): الطاقة التي تفقدها وحدة الشحنات عند انتقالها بين نقطتين،

وحدات القياس:

وحدتها	الكمية	وحدتها	الكمية
الأمبير أو كولوم / ث	شدة التيار (ت)	أوم أو فولت / أمبير	المقاومة الكهربائية (م)
نيوتن / كولوم	شدة المجال الكهربائي	فولت أو أوم × أمبير	فرق الجهد الكهربائي (ج)
الجول	الطاقة أو الشغل	واط أو فولت × أمبير	القدرة الكهربانية
نيوتن . م ٚ / كولوم ٚ	ثابت كولوم	فولت أو جول / كولوم	القوة المحركة
الكولوم	الشحنة الكهرباثية	أوم ، متر	المقاومة النوعية (من)

المغناطيسية

تعاريف مهمة :-

المجال المغناطيسي لمغناطيس: المنطقة المحيطة بهذا المغناطيس وتظهر فيها أثره.

اتجاه المجال المغناطيسي عند نقطة : هو الاتجاه من القطب الجنوبي إلى القطب الشمائي لإبرة مغناطيسية حرة موضوعة في تلك النقطة المجال المغناطيسي المنتظم : هو المجال ثابت الشدة والاتجاه وخطوطه مستقيمة ومتوازية .

التدفق المغناطيس ؛ عدد متجهات الحث المغناطيسي التي تخترق سطح عمودياً عليه .

الويبر: تدفق مغناطيسي حثه ١ تسلا يخترق سطح مساحته ١ م٢ بشكل عمودي عليه .

قانون لنز : إن اتجاه التيار ألتأثيري المتولد في الملف يقاوم السبب الذي أحدثه

الهتري: هو الحث الذاتي لملف تتولد فيه قوة محركة تأثيرية مقدارها ١ فولت عندما تتغير شدة التبار بمعدل ١ أمبير / ث.

الأجهزة واستخداماتها:

الجهاز	استخدامه
جهاز منتخب السرعات	الحصول على جسيمات مشحونة لها نفس السرعة
مطياف الكتلة	قياس كتل الجسيمات المشحونة
جهاز التصوير بالرئين المغناطيسي	الكشف عن إصابات العمود الفقري وانسداد الأوعية الدموية
المولد الكهريائي	تحويل الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية
المحرك الكهربائي	تحويل الطاقة الكهرباثية إلى طاقة حركية
المحول الكهربائي	تغبير فيمة فرق الجهد إما زيادة أو نقصان ومنه المحول الرافع والخافض للجهد

القوانين الرياضية .

القانون	الصيغة الرياضية	القانون	
	جا ج	05	الصيغة الرياضية
لمحول الكهرياني	to the second	القوة المحركة التأثيرية	قم=-دُه ت/در
لأميتر	دا × م = م(ت-دا)		
غواللميتر		القوة المحركة التأثيرية	قم=-حم × ل ×ع
	ج=ت,×(م+م)	القوة المحركة التأثيرية	قم=- ۵ تد / ۵ ز
م رُم	عز =ن×ت×حم×س× جناي		
نوة المتبادلة ببن تيارين متوازيين	The same of the sa	التدفق المغتاطيسي	تد = حم × س × جاي
OHO P DOST OF AL THE	ق=۲×۱۰× ت × ت۲×۱/ ف	منتخب السرعات	ع= ج / حم
نوة المؤثرة على شحنة متحركة (لورنتز)	ق = ش × ع × حم × جاي	الشوة المغناطيسية المؤثرة على	
		تبار مستقيم (لابلاس)	ق = ت × حم × ل × جاي
جال المغناطيسي لملف لولبي		المجال المغناطيسي للملف	
a lactar (British all all all all all all all all all al		الدائري	حم = ۲ × ۱۰ × ت ×ن/ر
جال المغناطيسي للتيار المستقيم	حم = ۲ × ۱۰ × ت / ف	ful not	The state of the s

وحدات قياس الكميات الفيزيائية :

	معامل الحث الذاتي (د)	تسلا أو (ويبر / متر")	شدة المجال المغناطيسي (حم)
هنري	(3)	نيوتن × م	العزم (عز)
الويبر	التدفق المغناطيسي (تد)	7.09	

- الترتفع درجة حرارة المحول بسبب مقاومة أسلاك ملفاته والتيارات الدوامية المتولدة في القلب الحديدي .
 - ".المولد الكهربائي جهاز عكوس لأنه عند تزويده بالطاقة الكهربائية بحولها إلى طاقة حركية .
- سبب حدوث شرارة عند نزع الفيش أو تثبتها أو إضاءة المصابيح أو إطفائها بسبب تغير التدفق المغناطيسي .
 - الفولتميتر عبارة عن جلفانومتر يتصل بملفه مقاومة كبيرة على التوالي.
 - الأميتر عبارة عن جلفانومتر يتصل بملفه مقاومة صغيرة على التوازي.
 - ".المقاومة المضافة للأميتر تسمى بمجزئ التيار أما في الفولتميتر فتسمى بمجزئ الجهد ،
- «للجلفانومتر عزمين عزم العلف وعزم التابض وينصح بعدم مرور تيار كبير في الجلفانومتر الأنه يؤدي إلى تلف التابض والجهاز .

 - الذا مر تيارين في سلكين متوازيين متعاكسين في الانجاد يتنافران (فوة تنافر).

اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

من أمثلة التيار المتردد		La Carriera	Market 1
اً تيار المنازل	ب التيار الناتج	من الخلية الجافة	
التيار الناتج من الخ	لية الشمسية 🕒 التيار الناتج	من خلية الوقود	
مقدار الطاقة التي يعط	بها المولد لكل كولوم يجتازه هي		
أ القوة المحركة لموا			
 غرق الجهد بين نقه 			
وحدة قياس القوة المح			
M 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		HX = X ± 1	manual tracking
ार्थहरू	ب الفولت	آ الأمبير	(النيوتن
مرت كمية من الكهرباء ا	قدرها ٥ كولوم خلال المولد اكتس	سبت طاقة مقدارها ٢٠ جو	ول تكون القوة المحركة لم
(أ) ۱۰۰ فولت	ب ۱۵ فوئت	ع ۱۰ فولت	۵ ۱ فولت
وحدة قياس القوة المح	بركة لمولد :		
الجول / الجول	پ جول / کولوم	ع جول×الكونوم	نیوتن / کوٹوم
يرمز للمقاومة الثابتة	بالرمز :		
-w- (1)	→	AM ©	PM ③
من العوامل المؤثرة في	المقاومة الكهربية ،		
اً طول الناقل	ب مساحة المقطع	ع نوع مادة اثناقل	کل ما سبق
تتناسب المقاومة الكهر	يائية عكسياً مع :		
اً طول الموصل	ب مساحة مقطع الموصل	ع نوع مادة الموصل	درجة الحرارة
العلاقة الرياضية للمقا	ومة الكهربائية بدلاله العوامل	، هي ه	
(أ م=من×ل/س	(ب) م=من×س/ل	(ع) م=س× ل/ من	(ف) م=من× ل×س
 آ م= من × ل / س وحدة قياس المقاومة ا 		(ع) م=س× ل/من	(ف) م= من × ل × س

	احة مقطعة محدة الم	المقطع طوثه وحدة الأطوال مس	مقاومة موصل منتظم	0
	ت شدة التيار	ب القوة المحركة لمولد	اً فرق الجهد	
 المقاومة النوعية 	a proteginally	النوعية ودرجة الحرارة ،	العلاقة بين المقاومة	0

- (١ من د = من (١ + كا × د) (ب) من د= من · / (۱+ تا × د)
 - (ع من د = من (١ تا × د) (a / اتا / د)
 - الدرجة الحرجة لموصل: (أ) تنعدم عندها المقاومة (ب) المقاومة عندها أكبر ما يمكن
 - ع تعادل الصفر المطلق عادل الصفر المئوي
 - المواد التالية لها درجة حرجة ما عدا:
- ا الألمونيوم الخارصين عالم الرصاص (١ النحاس عالم النحاس (١ النحاس شدة المجال المغناطيسي عند نقطة داخل ملف لولبي وعلى محوره تتناسب عكسياً مع ،
- الملف (الملف عدد لفاته طول الملف (الملف عدد الفاته الملف (الملف الملف (الملف () (a) معامل نفاذية الوسط
- مقاومة ناقل يمر به تيار شدته ١ أمبير عندما يكون فرق الجهد بين طرفيه ١ فولت ، أَ الأمبير ﴿ الْمُولَتِ الْمُولِّتِ ﴿ الْمُولِّتِ الْمُولِّتِ الْمُولِّتِ الْمُولِّتِ الْمُولِّتِ الْمُولِّتِ
 - د الكولوم شدة التيار المار في ناقل مقاومته ١ أوم عندما يكون فرق الجهد بين طرفية ١ فولت :
 - اً الأمبير ب الفولت ع الأوم د الكولوم
 - فرق الجهد بين طرفي ناقل مقاومة ١ أوم شدة التيار المار فيه ١ أمبير ،
 - أ الأمبير ب الفولت ع الأوم ه الكوثوم ميل الخط المستقيم في علاقة أوم يعطي قيمة ،
 - ا المقاومة الكهربية بالقوة المحركة للمولد
 - کمیة الکهرباء
 کمیة الکهرباء
 - عند ثبوت درجة الحرارة تتناسب شدة التيار المارة في موصل طردياً مع ،
- أ فرق الجهد بين طرفيه (ب المقاومة الكهربية ح كمية الكهرباء

حركة لمولد

كولوم

w X J 3

Marie Company of the state of	وويتسون المتري في تعيين قيمة	ستخدم كلاً من جسر ويتسون	ون ي
مقاومة مجهولة () القوة المحركة الكور) هدة التيار	أ فرق الجهد (ب	
	ين قراءة الجلفانومتر	تزن جسر ويتسون عندما تكو	يت 🕜
تساوي صفر 🕒 أكبر أو تساوي صفر) أصغر من الصفر	أ أكبر من الصفر	
3 eggeng (resx)		مثل الشكل التالي جهاز	٠ و
) الأميتر (أ) الأوميتر (ب	
	الجلفانومتر (ع الفولتاميتر د)
نيب ٩ أوم ، ٣ أوم ، ٢ أوم ، م أوم تكون قيمة م	ويتسون على التوالي هي على الترة	سلت أربع مقاومات في جسر ر	. PS
vrien © vrien) Ariea	D rien	
تيار كهربائي في موصل تتناسب طردياً مع_	طاقة الحرارية الناتجة عن مرور	لتنتج جول من تجاريه أن الم	w1 🔞
مقاومة الموصل (عميع ما سبق) زمن مرور التيار 3 ،	اً) مربع شدة التيار (ب	
نيار شدته ١٠ أمبير في زمن قدرة ٢٠ ثانية مر	في موصل مقاومته ٢ أوم يمر به ت	طاقة الكهربائية المستهلكة	di 🚱
٤٠٠٠ جول (2) ٢٠ جول) ۲۰۰۰ جول 🕥 .	اً ۲۰۰ جول (ب	
رة زمنية طوليه إلى ،	ارية الجافة عند استخدامها لفتر	ود ارتفاع درجة حرارة البط	⊗ يە
لتيار المار في البطارية	1 (4)	أ المقاومة الداخلية للبطاريا	
رتفاع درجة حرارة الجو	لارية (٠) ا	ع فرق الجهد بين طرفي البط	
	زمن	شغل المبذول خلال وحدة ال	J1 (76)
فرق الجهد الكهربائي (ف شدة التيار	القدرة الكهربائية ع	الطاقة الكهربائية ب	
	3.184	مدة قياس القدرة الكهربية	و-
نولت/أمبير ﴿ فولت/أمبير٢) فولت X أمبير ع ف	اً) فولت×أمبير (ب	
التي تمر فيه	نوثت و ۲۲۰ واط تكون شدة التيار	باز كهربائي كتب عليه ١٠٠ ه	ر
۲ امبیر (۵) ۲،۲ امبیر	۱۲۲۰ مبیر 🗷 ۲	ا) ۱۲۲۰۰مبیر (پ	
ط ٥ هللات تكلفة استهلاك المكيف هي	مل لمدة ١٠٠ ساعة سعر الكيلو وا	يف قدرته ٥،٠ كيلو واط يع	ال مع
٥٧ ملله (٥) ملله	ا ۱۰۰۰ملله ع	ن ۲۵ ملله (ب	

الي نهدف إلى ،	ما نستبدل توصيلها على التو	ه مرتبطة على التوازي عند	لديك مجموعة مقاومان	6
كلية السارية ال	ن زيادة المقاومة ال	(3) (may have 2)	أ تقليل المقاومة الكل	2.
ق جهد ثابت	ك لكي تعمل على قر		ع لزيادة شدة التيار	
				8
ستهلكة وزيادة شدة التيار	ب تقليل الطاقة اثم		أ تقليل المقاومة الكل	
(i) sincipalist	ن جميع ما سبق	رق جهد ثابت	 تعمل الأجهزة على فــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	
		مات على التوازي هو	من فوائد توصيل المقاو	(P9
	ب ثبات هدة التيار		أ إذا تعطل أحد الأجها	
لية	ن زيادة المقاومة الك		 زیادة الطاقة المسته 	
			الغرض من ربط المولدا	C
		ب زيادة القوة المحركة	أ زيادة شدة التيار	-
	وبالي		 زیادة المقاومة الکلیا 	هي ه
			الغرض من ريط المولداه	(a)
		ب زيادة القوة المحركة	ا زیادة شدة التیار	-
	ربائی		 زیادة المقاومة الكلینا 	
المحركة الكلية الممانيات	كل مولد ١،٥ فولت تكون القوة			8
🍐 ە،١ ھولت	€ ٩ فولت	ب ، فولت	(أ ٣ هولت	-
		شدة التيار في أن واحد نريه	لزيادة القوة المحركة و	8
عماسيق عماسيق	ع ربطاً مختلطاً	ب التوازي	اً التوالي	100
		ربائي عبر الموصل يسمى .		@
(I) II) III) III)	آج التأريض	ب التعريض	التفريط	
(د) حد المرونة		ربائية ويقف على أرض مبا		
		رپائيد وينست سفي ارض مب	اً کبیرة	
ه صغیرة جداً	ع صغيرة	رچ مبيره جن		

3	أقل تيار يمكن للإنسان الإحساس به هو	
	(أ ٢٠٠١ملي أمبير ﴿ ﴿ ٢٠١٠ملي أمبير	ا ١٠٠٨ أمبير ٥ ملي أمبير
85	مقدار الشحنة على أيون الهيليوم · He ،	
	(أ ٢٠٣٠) كولوم (ب ٢٠٠٠ كولوم	ع ۲۰۱۰× ۱۰ کوٹوم (۵ -۲۰۱۱ × ۱۰ " کوٹوه
89	قضيب معدني رأسه العلوي مدبب وطرفة السفلي موصل	لأرض بواسطة موصل معدني :
	أ مانعة الصواعق ب الفولتاميتر	 الكشاف الكهربائي (ف) الفولتميتر
88	أشكال المغناطيس هي	
	القضيب المغناطيسي	ب المغناطيس الدائري
	(ع) المغناطيس على شكل حرف U	(جميع ما سيق
86	شدة المجال المغناطيسي تتركز عند	
	أ القطب الشمالي (ب) القطب الجنوبي	المنتصف ف القطبين
8	تقاس شدة المجال المغناطيسي بوحدة	ر به تبار شده در السير في زمن فدره الا إلى الم
	الكولوم ب الفولت الكولوم الكول	(ع) التسلا (b) الأمبير (c)
8	يتولد تيار كهربائي عند	و المتار الأولية المتاركة المالية الميارية والمتاركة المتاركة المتاركة المتاركة المتاركة المتاركة المتاركة الم
-	 حركة موصل في مجال مغناطيسي 	(ب) حركة موصل في مجال كهربائي
	عركة قطعة خشبية في مجال مغناطيسي	
6		ه حركة قطعة خشبية في مجال كهربائي
(8)	من تطبيقات المغناطيس الكهرباني والعادي	(ب) الجرس الكهربائي
	اً البوصلة	AND THE RESERVE THE PARTY OF TH
	ع القطارات المغناطيسية	 جمیع ما سبق
8	تفضل مصابيح الفلوروسنت على المصابيح المتوهجة لا	Charles Co. Miller Co.
	أ أقل استهلاك للطاقة الكهربية	ب عمرها الافتراضي أطول
	آع إنارتها جيدة	 عميع ما سبق
(0)	عندما تفقد النارة إلكتروناً	
	أ تصبح مادة جديدة ب تكتسب شحنة سالبة	الكتسب شحنة موجبة (٥) تتعادل كهربياً

			المنتظم	المجال المغناطيسي	0
	د الإتجاد	ب متغیر الشدة ثاب	ر الاتجاه	أ ثابت الشدة متغير	
		ف ثابت الشدة والات	ير الاتجاد	ع متغير الشدة متغير	
			يسي للتيار المستقيم	شكل المجال المغناط	6
			عز	ا دوائر متحدة المر	
		بمركز الملف	اعدا حزمة ضيفة شبة متوازية تمر	ب منحنیات مغلقة م	
			زية داخل ملف متباعدة خارجة		
				ه جميع ما سېق	
			رونات الدرة مبتعداً عن النواه و	عندما ينتقل أحد إلكة	6
	ا متحركة	ع خامدة	ب مثارة	اً مستقرة	
		سياً مع	سي للتيار الدائري تتناسب عك	شدة المجال المغناطي	69
	ف نصف القطر	عدد اللفات	ب شدة اثنيار	اً طول الملف	
		اب	ة المغناطيسية للتيار المستقيه	يتم تحديد اتجاه القو	03
	اليمنى	ب مقلوب قاعدة اليد		أ قاعدة اليد اليمنى	
	IC IDNATED (1004)	(جميع ما سبق		ع قاعدة اليد اليمنى	
تكون	تعامد عليه شدته ٥،٠ تسلا		۲ أمبير طوله ۱ متر موضوع في وُشرة	سلك يمر به تيار شدته القوة المغناطيسية الم	6
	د ۲۰ نیوتن	🕏 ۱۰ نیوتن	🍚 ۲ نیوتن	۱ انیوتن	
تسمى	حجال مغناطيسي منتظم ت	ر په تيار وموضوع هي ه	مؤثرة على سلك مستقيم يم	القوة المغناطيسية البيانية الم	6
	فراداي فراداي	ه سر 🐷	ب لابلاس	1 لورنتز	
	لشحنة	ليسية المؤثرة على هذه اا	ربية للجسيم فإن القوة المغناه	كلما زادت الشحنة الكه	6
	د تنعیم	ع تبقى ثابتة	ب تنتص	آ تزماد	

	بعات والتناس والتناس المراس الم	سرعات في الحصول على جسي	يستخدم جهاز منتخب ال	09
	ب غير مشحونة ثها نفس السرعة	سرعة المحالي	أ مشحونة لها نفس ال	
	(ك ليس أي مما سبق من سند من (ة السرعة	عير مشحونة مختلف	
	° م / ث بدون اتحراف شدة المجال المغناطيسي في حب	فب السرعات بسرعة ٣ × ١٠ المجال الكهربائي	مر بروتون في جهاز منت هي ٠٠٥ تسلا تكون شدة	60
	© ۱۰×۱ تسلا (۵ ۲۰×۲ نسلا	پ ۱۰×۱۰۰ تسلا	آ ه X ۱۰ گسلا	
		كتل الجسيمات المشحونة	جهاز يستخدم في قياس	60
	الفولتميتر () جهاز منتخب السرعات	ب منظار التحليل الطيفي	أ مطياف الكتلة	
		داخل مجال كهرباني	القوة الكهربائية لشحنة	83
9	ب تغير اتجاه حركة الشحنة	ستحركة فقط	اً توثر على الشحنة الد	
	ك تؤثر على الشحنات المتحركة والساكنة	نجاه المجال المغناطيسي	ح تكون متعامدة على اة	
G	O - C - C - C - C - C - C - C - C - C -	فولتميتر يوصل مع ملفه مقاو	لتحويل الجلفانومتر إلى	60
	 على التوالي (ف كبيرة على التوازي 	ب كبيرة على التوالي	أ صغيرة على التوازي	
	ب الذي أحدثه نص قانون	المتولد في الملف يقاوم السب	إن اتجاه التيار التأثيري	98
9	🕤 لورنتز 🔹 کوٹوم	עיוניי פיי	<u>(1)</u> w	
	عامد مع المجال المغناطيسي	عندما یکون مستوی الملف مته	العلاقة الرياضية للعزم	90
	ئ ن ت حم س 🕒 صفر	ب نتحمس جای	() نحم س جتای	
(9)		شاطیسی هی	وحدة قياس التدفق المغ	89
	🕏 باسکال 🏖 هنري	⊕ ويبري ئ	اً تسلا	
	ودياً عليه تعريف	اطيسي التي تخترق سطح عم	عدد متجهات الحث المغن	1
	العزم ف التدفق المغناطيسي	(ب) الهنري	ا النيوتن	

		المسلسل المسلسل	هو	
	الفولتميتر	ب جسر ويتستون	 القنطرة المترية 	(الأميتر
69	الجهاز الذي يوصل في الد	لدائرة الكهربائية على التوازي	Bull McCo	
	الفولتميتر	ب جسر ويتستون	القنطرة المترية	(الأميتر
0	الإشارة السالبة في قانون	ون الحث المغناطيسي يفسرها ق	نون	
	() نينز	ف لابلاس	ع نورنتز	د فاراداي
0	جهاز يحول الطاقة الحرك	كية إلى طاقة كهربائية		
	أ المولد الكهربائي	ب المحول الكهربائي	المغناطيس الكهربائي	الجلفانومتر
0	وحدة قياس معامل الحث ا	، الذاتي		
	آ تسلا	€ ويبر/م۲	€ تسلا/م	(ک هنري
0	يرجع تلف الثابض في جها	هاز الجلفانومتر عندما يمر تيار	کهرباني کبير فيه إلى ان ، .	, 600
	أ عزم الملف أكبر من عزم	زم النابض	ب عزم النابض أكبر من عز	زم الملف
	عزم الملف = عزم الثابط	<u>ظن</u> الله الله الله الله الله الله الله الل	 عزم الملف = صفر 	
0	إذا مر تيار كهربائي في سلك	لكين متوازيين وفي اتجاهين متع	كسين تنشأ بينهما قوة	v/ • • •
	آ تجاذب		پ تنافر	
	ع تماسك (3)	660	ه تلاصق	
0	إذا مر تيار كهربائي في سلكي	كين متوازيين وهي نفس الاتجاه	تنشأ بينهما قوة	
	آ) تجادب		ب تنافر سو	848 48 I
	آی تماسک	990	و تلاصق	

مفاتيح الإجابة

(· · · ·	01
9 E & O	70
() () ()	04
1 4 3	ot
	00
000	٥٦
	٥٧
(a) (c) (d)	۸٥
	09
	7.
() () () () ()	11
	77
	75
	7.5
	70
	77
	77
	7.4
	79
9 9 9	٧٠
	V1
	V#
	V1 V£
	Vo.

and the second second second	
· · · ·	77
○ € ⊕ ○	**
	44
	44
(((((((((((((((((((٣.
() () ()	*1
	**
(((((((((((((((((((44
○ € ⊕ ●	72
() () ()	20
() () () ()	**
(((((((((((((((((((۳۷
	**
	44
	٤٠
• • • •	11
(a) (b) (c) (d)	24
(a) (c) (b)	٤٣
	٤٤
	10
	27
(a) (b) (c)	٤٧
((() ()	٤٨
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	89
· · · ·	٥.

(· (· (· (· (· (· (· (· (· (·	١
(\(\psi \)	۲
() () ()	٣
1 9 3	٤
1 2 0	0
· (c) · (-)	٦
	٧
(1) (2) (C)	٨
() () () () ()	4
	١.
(E) (-) (1)	11
(a) (c) (b)	17
() () () ()	12
() ()	1 £
	10
	17
3 E + 0	17
	14
0000	19
9 9 9	۲.
	*1
	77
() () () () () ()	**
3 6 9	YÉ
	10

تعت. (آ)

1

الطا

1

الشك

1

(2)

الإلكترونيات والسعة الكهربائية والمكثفات

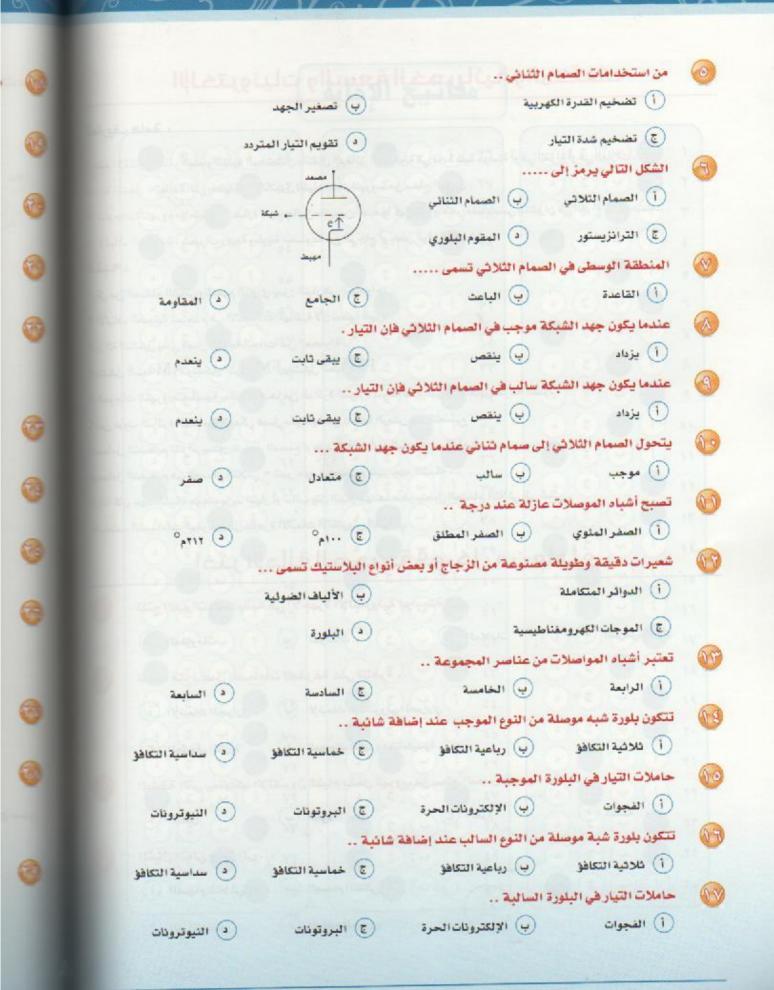
عريف هامة :

- عم الإلكترونيات : العلم والتقنية المختصان بانتقال الدقائق المشحونة في مادة شبة موصلة أو في الفراغ أو في الغازات .
 - والشغل: الطاقة التي يستهلكها الإلكترون للقبام بشغل للهروب من سطح المعدن.
- موجات الكهرومغناطيسية ، عبارة عن مجالين متغيرين أحدهما كهربائي والآخر مغناطيسي ينتشران في الفراغ بشكل متعامد ،
 - والمناف الضوئية : شعيرات رفيعة وطويلة مصنوعة من الزجاج أو بعض أنواع البلاستيك .

- عن الصمام الثنائي والمقوم البلوري يمرر التيار في اتجاه واحد .
- والتياف الضوئية تستخدم في الاتصالات الهاتفية لأن سعتها كبيرة.
 - و التشكيل يعني فصل الموجة الحاملة عن المحمولة .
 - كيل السعة AM وتشكيل التردد FM وتشكيل الطور PM .
- تموجات الكهرومغناطيسية يمكن توليدها من الدائرة المهتزة سرعة هذه الموجات تعادل سرعة الضوء.
 - من عيوب الدائرة المتكاملة لا يمكن فصل مكوناتها عن بعضها البعض بعد التصنيع .
 - التضخيم للترانزيستور = جهد المجمع / جهد الباعث أو م المجمع / م الباعث .
 - عامل التضخيم في الصمام الثلاثي = تغير جهد المصعد / تغير جهد الشبكة .
- 🕬 كان جهد الشبكة موجب يزيد التيار أو سالب يقل التيار جهدها صفر يتحول الصمام الثلاثي إلى تتائي.
 - تعتمد الصمامات المفرغة على ظاهرة الانبعاث الإلكتروني الحراري .

إختر الإجابة الصحيحة في كل من ما يلي :

- تنتج التيارات المتذبذبة في الأجهزة الالكترونية بواسطة ..
- ع المكثفات
- (أ) المقاومات (ب) المولدات
- (a) الترانزستورات
- تعتمد فكرة عمل الصمامات المفرغة على ظاهرة . .
- (أ) الإنبعاث الحراري ب الإنبعاث الإلكتروني الحراري
- ت الطيوف الذرية (الموجات الكهرومغناطيسية
- الطاقة التي يستهلكها الإلكترون للقيام بشغل للهروب من سطح المعدن تسمى دالة ...
- (أ) الشغل (ب) القوة (ع) العزم د) الكتلة
 - الشكل التالي يرمز إلى ...
 - أ الصمام الثلاثي (ب) الصمام الثنائي المقوم البلوري ع الترانزيستور



000	ينم دوبيد الموجات الده	رومعناطيسية بواسطة			
	أ الترانزيستور	ب الصمام الثلاثي	ع المكثف	(الدائرة المهتزة	
(19)	ترانزيستور جهد جامعه	۱۰×۹ فوثت وجهد باعثه ۲۰۰	ا هولت هإن قدرته على التم	خيم، بيرور عيير	
	ا ۱۰۰مرة	ب ۲۰۰مرة	🕏 ۲۰۰ مرة	ه ۱۰۰ مرة	
(7)	من أشهر الأمثلة على أش	باه الموصلات			
	النحاس أ	ب الفضة	3 الدهب	ه السيلكون	
0	يتم تعديل الصمام الثناه	ئي وجعله صمام تلائي بإضافة.	0 9 0		
	اً مهبط	ب مصعد	ع شبعة	عتيلة 🕘	
0	الشكل التالي يمثل رمز .	0.090			
	🚺 صمام ثلاثي	ب صمام ثنائي	(I)		
	الترانزيستور	ه مقاوم بلوري	ياعت المحادث	(3) MINNON	
0	تشكيل الطور يمثل بالره	و			
	PM (i)	FM 🤤	AM ©	CM ①	
0	يرمز للدوائر المتكاملة ا	في الإلكترونيات بالرمز			
	PM (i)	FM 😞	AM ©	IC ①	
0	مادة شبه موصلة نقية يد	ضاف إثيها شوائب بطريقة معين	لا ودقيقة		
		ب الوصلة الثنائية	ع الوصلة الثلاثية	(الأثياف الضوئية	
6	لكي يمر تيار في الصمام	الثنائي يوصل مصعده			
	أ بالقطب الموجب للب	طارية	بالقطب السالب للبط	ارية	
	ع بمقاومة		ع بالمكثف		
6	تقاس السعة الكهربية ب	وحدة			
	اً الفاراد	ب الكولوم	آ الهنري	(2) الويير	
6	السعة الكهربائية هي الن	سبة بين			
	ا الشحنة والجهد الكه	ريائي	ب الطاقة والشحنة		
	ع الجهد الكهربائي والن	محنة المالية ا	ف القوة والشحنة		
6	انخفاض الجهد مع ثبات	الشحنة يؤدي إلى			
	أ ثبات السعة الكهريائي	4	ب زیادة السعة		
	ع نقص السعة		(تغیرالسعة		

د ۲×۱۰ کولوم	3 0×-1 26 26 2	ب ۱۰×۱۰ کونوم	(i) 7X+1-1 Zeten
		ل كهروي	السعة الكهربائية لموص
ع=ج/ش	ع سع=i/نق ع سع=i/نق	نب سع = نق × i	1/ سع = نق / 1
	بع سعته	معة المكثف وتتناسب عكسياً ه	من العوامل المؤثرة في
	ب البعد بين اللوحين		أ المساحة المتقابلة م
	عثاقة الوسط		ج نوع الوسط الفاصل
		بير توصل المكثفات	للحاجة إلى فرق جهد ك
	ب على التوازي		
	(مع الميتر	توالي	ج على التوازي وعلى ال
		· كبيرة توصل المكثفات	
	ب على التوازي		أ على التوالي
	و معامیتر		على التوازي وعلى ال
		ناراد والأخر ٦ فاراد وصلاً على	
		ب ۳ فاراد	
		ناراد والأخر ؟ فاراد وصلاً على	
د ۹ فاراد	ع ۲ فاراد		اً ۲ فاراد
		ة بالرمز	يرمز للمكثف ثابت السع
FM ①	PM ©	# @	
	الكهربانية الساكنة	ليد كميات كبيرة من الشحنات	الجهاز المستخدم في تو
ف الفولتميتر	3 الراديوميتر	ب مولد فاندي غراف	المكثف الكهربائي
		بائية على لوحي المكثف	مجموعة الشحنات الكهر
ه اکبر من أو تس	ع تساوي الصفر	ب أصغر من الصفر	أ أكبر من الصفر
ية المكافئة لهما	التوالي فإن السعة الكهربان	ي عند استبدال توصيلهما على	مكثفان وصلا على التواز
د تنمدم	ع تبقى ثابتة	پ تقل	آ تزداد

مفاتيح الإجابة

	-
0000	**
3 E - 0	77
	45
() () () () ()	40
() () () () ()	77
• • • • • • • • • • • • • • • • • • •	**
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	44
	44
000	٣.
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	71
000	44
() () () () ()	**
	48
0 E - 0	40
(((((((((((((((((((41
() () () () () ()	۳۷
(C ()	٣٨
· · · ·	49
000	٤.
() () () ()	٤١
and the state of t	

	1
(· · · · ·	1
100	۲
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٣
100	£
(· · · ·	٥
(a) (c) (d)	٦
② € ⊕ ●	٧
() () () () () ()	٨
() () ()	٩
(() ()	١.
() () ()	11
(1) (2) (1)	17
() () () () () () () () () ()	18
○ ⓒ ⊖ ●	11
() () () ()	10
(4) (4) (1)	17
(1) (2) (1)	17
	14
• • •	19
1 0	٧.
	*1

ثانياً: الصوت و الضوء

تعاريف هامة ،

الصوت: ظاهرة طبيعية تنشأ عن اهتزاز الأجسام وندركه بحاسة السمع.

شدة الصوت : مقدار الطاقة الصوتية التي تعبر وحدة المساحات العمودية على خط انتشارها في الثانية .

درجة الصوت: خاصية تميز بها الأصوات المختلفة التردد.

الموجات السمعية : وهي التي يستطيع الإنسان سماعها ترددها (٢٠ - ٢٠٠٠ميرتز)

الموجات فوق السمعية : هي التي لا يستطيع الإنسان سماعها ترددها أكثر من ٢٠٠٠٠هيرتز .

الموجات تحت السمعية : وهي التي لا يستطيع الإنسان سماعها ترددها أقل من ٢٠ هيرتز .

الصدى : تكرار للصوت الأصلي نتيجة الانعكاس .

الموجات الموقوفة : نوع من الموجات ينتج من تداخل النبضات الصادرة والمنعكسة وتتكون من عقد وبطون أماكنها ثابتة .

الوتر: خيط مشدود بين نقطتين مصنوع من مواد مختلفة كاللدائن وبعض المعادن وبعض أمعاء الحيوانات.

الاهتزاز القسري: اضطرار جسم للاهتزاز بسبب ملامسته لجسم آخر مهتز .

الاهتزاز الرئيئي : اهتزاز جسم بسبب اهتزاز جسم آخر مساوِله في التردد دون حدوث تلامسهما .

العمود الهوائي المغلق ؛ أنبوب مغلق من أحد طرفية ومفتوح من الطرف الآخر .

العمود الهوائي المفتوح : أنبوب مفتوح من الطرفين .

الضوء هو ، أحد أشكال الطاقة التي تصدر من أجسام معينة سواء أكانت ذاتية الإضاءة أو غير ذاتية الإضاءة .

قوة الإضاءة ، كمية الطاقة الضوئية المرئية التي تسقط في الثانية الواحدة عمودياً على وحدة المساحات والتي تبعد عن المصدر وحدة المسافات شدة الأستضاءة : كمية الطافة الضوئية المرثية الساقطة عمودياً على وحدة المساحات من السطح في الثانية .

الانعكاس: ارتداد الضوء بعد سقوطه على سطح ما .

انكسار الضوء : انتقال الضوء بن وسطين شفافين مختلفين .

المنافون الأول للانعكاس: الشعاع الساقط والشعاع المنعكس والعمود المقام على السطح العاكس عند نقطة السقوط تقع جميعاً هي مستوى واحد عمودي على السطح العاكس.

القانون الثاني للانعكاس: زاوية السقوط تساوي زاوية الانعكاس.

المرأة المقعرة (اللامة أو المجمعة) : هي جزء من كرة سطعها الداخلي عاكس .

المرآة المحدية (المفرقة) : جزء من كرة سطحها الخارجي عاكس.

قطب المرآة: نقطة تقع في منتصف سطح المرآة.

البعد البؤري (ع): هو البعد بين قطب المرآة وبؤرتها الأصلية .

نصف قطر تكور المرأة : ضعف البعد البؤري .

الزاوية الحرجة: هي زاوية سقوط من هذا الوسط تقابلها زاوية انكسار مقدارها ٩٠° في الفراغ أو الهواء.

العدسات : مجموعة من المنشورات الزجاجية توضع متراصة وتعالج صناعياً حتى يصبح لها وجهان كرويان متقابلان.

العدسة المحدبة (اللامة أو المجمعة): سميكة من الوسط ورقيقة من الأطراف.

العدسة المقعرة (المفرقة): رقيقة من الوسط وسميكة من الأطراف.

المركز البصري للعدسة (م): نقطة تقع في منتصف العدسة بحيث إذا مر بها الشعاع الضوئي لا ينكسر.

الوة العدس

الزاوية الب State of

سدأ مبحا

الحبوداه

الأجهزة

متناس الت

المنظار ال

المجهرال

اغوتوميت

اعصوات

سونار :

القوانين

+ = = =

= ,J X ,=

ل + ٢٠

ش = ق >

ء = عض

ء جاس

ق = ص

E=3.

J1)=3

س = ن ل

قوة العدسة : قدرة العدسة على تجميع الأشعة المتوازية .

الزاوية اليصرية: هي الزاوية المحصورة بين الشعاع الصادر من الجسم والمركز البصري لعدسة العين.

الاستقطاب: تكوين حزمة من الموجات تهتز في مستوى واحد ،

ميداً هيجنز ؛ كل نقطة على صدر الموجة تعتبر مصدراً مستقلاً جديداً للموجات التي تنتشر للأمام وبنفس سرعة الموجة .

الحيود: هو انحراف الموجات عن مسارها .

الأجهزة:

مقياس التكور (السفيرومتر) : جهاز يستخدم لقياس نصف قطر الأسطح الكروية .

المنظار الفلكي : يستخدم لرؤية الأجسام التي لا ترى بالعين المجردة بوضوح بسبب بعدها .

المجهر المركب: يستخدم لرؤية الأجسام التي لا ترى بالعين المجرة بسبب صغرها كالبكتيريا أو بعض الميكروبات

الفوتوميتر : يستخدم لقياس شدة الاستضاءة .

المصوات : يستخدم لدراسة اهتزاز الأوتار .

السونار: يستخدم لقياس أعماق البحار والمحيطات وهو جهاز إرسال واستقبال للموجات فوق السمعية .

القوانين المستخدمة:

القانون	استخدامه
سرعة الصوت في الهواء	ع = ع + ٠.٦ × د حيث أن د هي درجة الحرارة
الملاقة بين التردد وطول الوتر	د _, × ل, = د, × ل,
طول العمود الهوائي المفتوح بعد التصحيح	ل + ۲هـ = جيث هـ = ۲۰۰ × نق
العوامل المؤثرة على شدة الاستضاءة	ش = ق × جتاي / ف ّ
القانون العام للمرايا والعدسات	$\frac{1}{\omega} + \frac{1}{\omega} = \frac{1}{\varepsilon}$
قانون التكبير في المرايا والعدسات	$\frac{\dot{J}}{J} = \frac{\omega_0}{\omega}$
معامل الانكسار المطلق	م = ع ض / غ (ع سرعة الضوء في الوسط ع ض سرعته في الفراغ)
قانون سئل	م جاس = م جار
قوة التكبير في المجهر	$\frac{70}{100} \times \frac{100}{100} = 3$
قوة تكبير المنظار (١)	$E = 3_{10} / 3_{10}$ det l'image $E = 3_{10} + 3_{10}$
قوة العدسة في قصر النظر	1- is = is
قوة العدسة في طول النظر	J/(1···-J٤)=3
التداخل في شقي ينج	س=نلف/م

اختر الإجابة الصحيحة مما يلي:

البعد بين بطنه

أ نصف الط

ع ضعف الط

لدراسة اهترا

أ السونار

العلاقة الرا

3X,3 (1)

اضطرار ج

1 الاهت

اهتزاز ج

- AI ()

الموجات

i) مو

الرنينا

(i)

طول ال

1

طول ا

1

1

1

تقا

TT

0	ظاهرة طبيعية تنشأ من	هتزاز الأجسام وندركه بحاسة	.	المان موسان موسان من الم
	(آ) الضوء	ب الصوت	ع الحرارة	(د) المغناطيس
7	تكرار الصوت الناشئ عن	انعكاسه		
	1 الصدي	ب الدوى	ع الصوت	د الانعكاس
6	ينتقل الصوت في			
	أ الأجسام الجامدة		ع الأجسام الغازية	(2) جميع ما سبق
(8)	الموجات السمعية تردده			
a quai	اً هوق۲۰۰۰۰میرتز		ع من (۲۰- ۲۰۰۰هیرتز)	ه ۱۰۰۰۰ هیرتز
0	الموجات تحت السمعية ا			
	اً فوق۲۰۰۰۰میرتز		ع من (۲۰-۲۰۰۰هیرتز)	(۵) ۱۰۰۰۰میرتز
9	كلما ارتفعت درجة الحرا			
	ا تزداد		🕏 تبقی ثابتة	
(V)	سرعة الصوت في الهواء المنوي ٣٣١م/ث	عند درجة ۲۰منوي=	علماً بأن سرعة	الصوت عند درجة الم
	בי/פרנו (בי/פדנז 😛	ع ۲۱۲م/ث	ف ۲۰۱۱ ۵
ropuir	ا ۰٬۰۰۰ئانية	پ ۱۰٬۰۱طانیة	۱۰۰۵نیة	١ اتانية
9	الحيوانات التي تستطيع ت	حديد مواقع الفريسة باستخدا	الموجات فوق سمعية	3/ × 1/ 1
N. La	الخفافيش	ب القطط	ع الأرانب	ه الأسود
0	يستخدم جهاز ثقيام	ن أعماق البحار:		
	ا السوبار	ب السودار	ع الأميتر	البارومتر
0	تداخل النبضات الصادرة	والمنعكسة بحيث تكون عقد وب	ون أماكنها ثابتة	The same
	الموجة الطولية	ب الموجة المستعرضة		
	الموجة الموقوفة	ه الموجات الكهرومغناطيسية		

	وي	ين أوعقدتين متتاليتين يسا	البعد بين بطنين متتاثي	0
		ي ب الطوال الموجي	أ نصف الطول الموج	
	الموجي	بي 🕒 ثلاث اضعاف الطول	خ ضعف الطوال الموج	
	a Continue of	يستخدم جهاز	الدراسة اهتزاز الأوتار	0
(الأفوميتر	آثراديوميتر	ب المصوات	اً السونار	
	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	د الوتر مع طوله	العلاقة الرياضية لترد	0.9
د الراحد ال	,J/,J=,3/,3 (E)	$_{i}$ $_{i}$ \times_{i} $_{i}$ \times_{i} $_{i}$	(i) $e_i \times U_j = e_j \times U_j$	
	بهتز	بسبب ملامسته لجسم آخره	اضطرار جسم تلاهتزاز	00
ف الاهتزاز الصوتي	3 الاهتزاز الهوائي	ب الاهتزاز الرنيني	(الاهتزاز القسري	
	في التردد	زاز جسم أخر مهتز مساوٍ له ه	اهتزاز جسم بسبب اهت	03
(الاهتزاز الصوتي	 الاهتزاز الهوائي 	(ب الاهتزاز الرنيني	آ الاهتزاز القسري	
	The state of the last	لأعمدة الهوانية	الموجات المتكونة في ا	03
ه موجات کهرومغناطیسیة	ع موجات موقوفة	ب موجان مستعرضة	ا موجات طولية	
	ن سند و المالي	 ة الهوائية المغلقة يتكون م 	الرنين الثاني في الأعما	
اللاث عقد وبطن	عقدتان وبطنان	ب عقدتين وبطن	عقدة وبطنين	
	a	نين الأول في الأعمدة المغلة	طول العمود الهوائي للر	09
(t+*) (a)	(7÷÷7)	(Y÷÷Y)	(÷÷) ()	
	C pure figure	فتوح للرنين الثاني	طول العمود الهوائي الم	6
(نجنه) ع	(v÷÷v) (E)	(۲÷÷۲) 👵	(+÷+) (i	
	annuality see (E)	مدة المفتوحة يساوي	تصحيح النهاية في الأع	0
٠ اهـ	△ ₹	پ ۱د	ا اه	
ية الإضاءة	نت ذاتية الإضاءة او غير ذات	تصدرعن الأجسام سواء كا	احد أشكال الطاقة التي	0
قوة الاستضاءة	ع قوة الإضاءة	ب شدة الاستضاءة	(أ) الضوء	
		وحدة	تقاس شدة الاستضاءة ب	0
ונאושג 🌖	3 الشمعة المترية	ب الشمعة المعيارية	النيوتن	

تقاس قوة الإضاءة بوح	مدة		
النيوتن النيوتن	ب الشمعة المعيارية	الشمعة المترية	و لوکس
جهاز يستخدم في قياس	شدة الاستضاءة		
أ السونار	ب الراديوميتر	ع الفوتومتر	(الفولتميتر
لوح كرتون على بعد ١٠ شدة استضاءة اللوح هي.	م من مصدر ضوئي قوة إضاءته ه 	كاندلا إذا كان اللوح متعا	مداً على اتجاه سقوط الأشعة
اً ۱۰۰ لوکس	ب ٠٥ ټوکس	🕏 ە،٠ئوكس	ه۰٬۰۱ لوکس
ارتداد الضوء بعد سقوط	طه على سطح ما		
أ الصدى	ب انعكاس الضوء	ع انكسار الضوء	ه حيودالضوء
أهداب التداخل تنتج من	ن ،		
أ مصدر ضوئي واحد	ب مصدرین ضوئیین	ج ثلاث مصادر ضوئية	عدد من المصادر الضوئية
تكون حزمة من الموجان	ت تهتز في مستوى واحد:		
أ الاستقطاب	ب التماعل	3 الحيود	ه الانعكاس
وحدة قياس قوة العدسا	a magazina		
النيوتن	ف العائدة	ع الديوبتر	د لوکس
لا يمكن لأي جسم أن يس	مبق ظله لأن الضوء ،		
أ سرعته عالية	ب يسير في خطوط مستقيمة	ى طاقته عالية	و تردده عالِ
قانون الانعكاس الثاني تا	تكون فيه ،		
 زاویة السقوط < زاو 	وية الانعكاس	ب زاوية السقوط = زاويا	الانعكاس
 (اوية السقوط > زاو 	وية الانعكاس	ك زاوية السقوط ≤ زاوي	ية الانعكاس
نقطة تجمع امتدادات الا	لأشعة الموازية للمحور بعد انعكاء	rle	
البؤرة الأصلية للمرأ	أة المحدية	ب البؤرة الأصلية للمرأة	المقعرة
البؤرة الخيالية للمر	رأة المحدية	 البؤرة الخيالية للمرأ. 	المقعدة

	وضع جسم أمام مرآة محدية تتكون له صورة :	P8
ب أمام المرأة عند البؤرة	أ أمام المرأة بين القطب والبؤرة	
(ف أهام المرأة بين البؤرة ومركز التكور	علف المرأة بين القطب والبؤرة	
سطح الفاصل عند نقطة السقوط تقع في مستوى واحد،	الشعاع الساقط والشعاغ المنكسر والعمود المقام على الس	Fo
 قانون الانكسار الأول (قانون الانكسار الثاني 	أ قانون الانعكاس الأول (ب قانون الانعكاس الثاني	
سار لان:	الشعاع الضوني الساقط عموديا على السطح لا يعاني اتك	0
ب زاوية السقوط < زاوية الانكسار	 أ زاوية السقوط = زاوية الانكسار 	
 أوية الانكسار > زاوية الانعكاس 	 (اویة السقوط > زاویة الانکسار 	
٩ درجة في الفراغ أو الهواء تسمى زاوية ،	زاوية سقوط في الوسط تقابلها زاوية انكسار مقدارها ٠	8
ع الانعكاس ﴿ عرجة	اً السقوط ب الانكسار	
الخارج تسمى زاوية ،	الزاوية المحصورة بين امتداد الشعاع الساقط والشعاع ا	a
ع حرجة (أس المنشور	اً الانحراف (پ) الخروج	
سط الأول اقل من معامل انكسار الوسط الثاني فان الشعاع	إذا سقط شعاع ضوئي بين وسطين وكان معامل انكسار الوسينكسر ،	8
 ع موازیاً للعمود ع موازیاً للعمود 	أ مقتربا من العمود (ب) مبتعداً عن العمود	
	درجة الصوت تتوقف على:	
🕏 تردده (۵) جمیع ما سبق	اً شدته ب ارتفاعه	
امها في:	من استخدامات الموجات فوق السمعية في العلاج استخد	6
علاج الأسنان (عميع ما سبق	ا العلاج الطبيعي ب تفتيت حصوات الكلى	
	الموجات التي يصدرها وتر مهتز من أمثلة الموجات:	6
الموقوفة فالكهرومغناطيسية	ا المستعرضة ب الطولية	
يقة ١٠ سم قان الطول الموجي لتلك الموجات،	إذا كان البعد بين عقدتين متتاليتين في الموجات الموقو	8
ع ۲۰سم و ۱۰سم	اً مسم 🕒 ۱۰سم	

mall (إذا كان الطول الموجي لموجات موقوفة ١٠ سم فان البعد بين عقدتين متتاليتين لتلك الموجات،	(8)
1	(T) وسم (ع) ۲۰سم (ع) ۲۰سم (ع) ۱۰سم (ع)	
سبب ﴿	تردد الوتر المهتز يتناسب عكسياً مع الجدر التربيعي ل	80
1	اً قوة الشد ب طوله ع كتلة وحدة الأطوال ف جميع ما سبق	
E	تردد الوتر المهتز يتناسب طردياً مع الجذر التربيعي ل	87
نقط 👩	اً طوله ب قوة الشد ع كتلة وحدة الأطوال ف جميع ما سبق	
- 1	إذا كان نصف قطر عمود هوائي مفتوح اسم فان تصحيح النهاية له	EV
D	ا ۲٬۰سم ب ۱٬۰سم ک ۲٬۰سم ک ۲٫۰سم	
<u>و</u>	حدث الرنين الأول في عمود هوائي مغلق عندما كان طول العمود ٢ اسم مما يعني أن طول موجة الصوت للشوكة	EA
D		
و قدر	(<u>ا</u> اسم (<u>ا</u> ۱۰سم (<u>)</u> ۱۲سم (<u>د) ۱۸سم (ا</u>	60
D	حدث الرئين الثاني في عمود هوائي مفتوح عندما كان طول العمود ٢٤ سم مما يعني أن طول موجة الصوت للشوك الرئانة	65)
ھ يت	ا ٢سم ﴿ ١٢ سم ﴿ ١٢ سم ﴿ ١٤ ١٤ سم ﴿ ١٤ ١٨ سم ﴿	
D	· الشوء من الموجات: " بالمعنى من القال 12 يا المعنى المعنى المعنى المعنى المعنى المعنى المعنى المعنى المعنى ال	00
ج (الميكانيكية الطولية بالميكانيكية المستعرضة ث الموقوفة ف الكهرومفناطيسية	
	تتناسب شدة الاستضاءة طرديا مع	61
י	 قوة الإضاءة ب البعد عن المصدر المضي زاوية سقوط الأشعة مساحة السطح 	
<u> ه</u>	الشعاع الساقط والشعاع المنعكس والعمود المقام على السطح تقع جميعاً في مستوى واحد	67
0	ا عمودي على السطح العاكس ب يوازي السطح العاكس	
ء عن	على السطح العاكس في السطح العاكس في السطح العاكس	
	نقطة تتجمع فيها الأشعة الموازية لمحور المرأة بعد انعكاسها	90
in 🚳	 قطب المرأة بؤرة المرأة المقعرة بؤرة المرأة المحدية 	
55	المسافة بين قطب المرأة وبؤرتها	68
	اً بعد الصورة پ بعد الجسم ﴿ البعد البؤري ﴿ نصف قطر التكور	

www.y

و مرر سب سرس می میستواهیا ا	المسافة بين قطب المرأة ومركز تكورها	00
ح نصف قطر التكور () بعد الصورة	ا البعد البؤري ب المركز البصري	
	سبب انكسار الضوء عند انتقاله بين وسطين	6
ب اختلاف كمية الضوء الذي يسمح بها كل وسط	ا صطدامه بالسطح الفاصل بينهما	
ه اختلاف تردده في احد الوسطين عن الأخر	اختلاف سرعته في احد الوسطين عن الأخر	
نه لا ينكسر	نقطة تقع في منتصف العدسة بحيث إذا مربها شعاع فان	600
ع مركز التكور ﴿ ليس أي مما سبق	البؤرة ب المركز البصري	
سورة	وضع جسم أمام مرآة مقعرة في مركز تكورها تكونت له م	0
उ حقیقیة مقلوبة مكبرة (حقیقیة مقلوبة مساویة	أ خيالية معتدلة مكبرة (ب خيالية معتدلة مصغرة	
	قدرة العدسة على تجميع الأشعة المتوازية	6
 قوة تكبير العدسة (د) مركزه البصري 	ا قوة العدسة ب البعد البؤري للعدسة	
9 84 H 8 T 4 T 4 O -	يتم تصحيح طول النظر باستخدام عدسة	0
ح اسطوانیة د	1 محدبة ب مقعرة	
نن	جزء من العين يتحكم في كمية الضوء الساقطة على العي	•
البؤيؤ () ليس أي مما سبق	العدسة ب العضلات الهدبية	
ن ذلك أن العين مصابة ب	عندما تكون قطر العين أكبر من قطر العين السليمة معنو	6
 الاستجماتزم الاستجماتزم 	اً قصر النظر ب طول النظر	
أن العين مصابة ب	عندما تكون قطر العين أقل من قطر العين السليمة يعني	6
ع الاستجماتزم د ليس مماسبق	اً قصرالنظر ب طول النظر	
لعينيته ٥سم فإذا كانت الصورة في اللانهاية فان قوة	منظار هلكي البعد بؤري لشيئيته ١٠٠ سم والبعد البؤري تكبيره:	0
ع دامرة د ١٠٥٠رة	1) ۲۰مرة 🔑 ۱۰۰مرة	

		۲۷۳ مادل على مقياس كلفن:	13
ول	 عليان الزئيق فيان الكحو 	أ درجة انصهار الجليد ب درجة غليان الماء	
		تنتقل الحرارة على هيئة موجات كهرومغناطيسية في	00
	ب السوائل	أ الجوامد	
	في الفراغ وبعض الأوساط المادية	الفازات الفازات	
	منها ٣٠ واط ١ ١٨٤٤ تاريخ تييدلي، التييما	تسقط طاقة إشعاعية على جسم بمعدل ٦٠ واط يمتص	0
		معامل امتصاصه=	
		Contesting the still water and the state of the	
		T vo E	
	الجسم مع	في قانون فين يتناسب الطول الموجي للشعاع الصادر عن	0
	let it mit find te med bester it even	أ درجة حرارته المئوية طردياً	
	(ب) درجة حرارته المطلقة عكسيا درجة حرارته المطلقة طردياً	ع درجة حرارته المثوية عكسياً	
		الجهاز المستخدم لقياس الأشعاع الحراري،	0
	المانومتر (الهيدرومتر	أ البارومتر بالراديو متر	
		الجسم الأسود المثالي هو الذي:	0
	ب يعكس جميع الأشعة الساقطة عليه	أ يمتص جميع الأشعة الساقطة عليه	
	عيد الساقطة عليه عليه	ع يعكس معظم الأشعة الساقطة عليه	
		عند تحريك الهواء بواسطة مروحة كهربائية فأن الحمل	0
	O with the contribution of	Application of the solution of	7
	(ع) حمل صناعي (د) حمل آلي	(أ) حمل قسري (پ) حمل طبيعي	
	The same to self-self (A	عند هيوب رياح باردة على سطح البحر فأن الحمل الحرار	0
	ع حمل آلي عمل طبيعي	(ا) حمل قسري (ب) حمل صناعي	
		أعلى كثافة للماء عند درجة:	0
	ع ۷۷۷کلفن و ۳۷۳کلفن	اً صفر کلفن (ب) ۲۷۴کلفن	

77	يستخدم الماء في تبريد المحركات لأنه ،	رارق المالة والبائد	m'zwed
	ا حرارته النوعية عالية ب حرارته النوعية منخفضة	ع يتمدد بانتظام	و درجة غلياته مرتضعة جداً
78	الطاقة الحرارية المنقولة في جامد تتناسب عكسياً مع،		
	أ مساحة مقطع الجامد (ب نوع مادة الجامد	ع فرق درجات الحرارة	عمك مادة الجامد
80	الممال الحراري دائماً سالب لان:		
	۲ دا اکبر من د۲ (ب) دا= د۲	ع دا أصغر من د٢	۵ دا أصغر أو يساوي د۲
3	الصورة الرياضية لكفاءة الألة ،		
	ا شغ/كح ا ﴿ شغ/كح ا	ع كح ١/مغ	ف کح۲/شغ <u>،</u>
TV	آلة حرارية تعمل وفق دورة كارنو تمتص كمية من الحرار		
	وتطرد كمية من الحرارة للمستودع البارد مقدارها ٣٠٠ج	ول كفاءة الألة:	
	хт. • х1 1	۷۷۰ (ق	7.0.
TA	إجراء تمدد نواتج الانفجار الحادث في شوط القوة في ال		
	أ الايزوثيرمي ب الازوباري		
89	المستودع الحراري جسم كبير يمكن أن تنتقل الحرارة من		
	أ انخفاض درجة حرارته	ب ارتفاع درجة حرارته	
	ع انخفاض أو ارتفاع درجة حرارته	عدم تغير درجة حرارت	0
F	كفاءة الألة تساوي صفر عندما:		
	ا کا=۲۶ ب کا أقل من ۲۶	ع کا آکیر من کا	کج۱ أقل من کج۲
6	تتكون دورة آلة كارنو الحرارية من إجراءات،	The Parket was proper to the	
	(i) مدده باربع اربع ا	ح مس	(a) we (b)
60	معامل التوصيل الحراري لنشارة الخشب أقل من معامل الت	وصيل لقطعة الخشب لأن	المريد المريد المراج
	أ نشارة الخشب يتخللها جزيئات الهواء	ب نشارة الخشب تأخد م	ماحة أكبر
	🕏 قطعة الخشب طاقتها الإشعاعية أكبر	نشارة الخشب طاقتها	الإشعاعية أكبر
0	كل جسم درجة حرارتهعطي طاقة إشه	باعية ،	
	1 تحت الصفر المطلق	ب فوق الصفر المطلق	
	ع صف مطلة.	(الله اله سادة المند ا	20-4

			بزيادة تسخين قطعة من الحديد فإن	79
	الطول الموجي يزداد	•	أ الطول الموجي يزداد وكذلك التردد	
	التردد يقل	(3)	ع التردد يزداد والطول الموجي يقل	
			الجول ميتر يقيس:	Po
	فرق الجهد	(-)	ا الطاقة الحرارية لعينة	
	المقاومة الكهربائية		ع شدة التيار	
			عدد الأقسام في المقياس المطلق قسم	(P)
TVT (3)	717	0	14. 🕣	
0		(6)		
			في الثرموستات الكهريائية ،	0
دد النحاس	تمدد الحديد يعادل تم	(+)	اً تمدد الحديد أقل من تمدد النحاس	
	ليس أي مما سيق	(3)	ع تمدد الحديد أكبر من تمدد النحاس	
	رجة الحرارة)،	جم ود	الحالات التي يمر بها خواص النظام مثل (الضغط والح	(PA)
	الأجراء	(J	الاتزان الحراري	
برارية	الدورة الديناميكية الح	①	المسار	
			تنتقل الحرارة بالحمل في:	(29)
 السوائل والغازات 	الفراغ	(3)	اً السوائل ب الفازات	
		_	قيمة الشغل صفراً في الإجراء:	6
 الایزوئیرمی 	الايزوكوري	(3)	(الكظمي ب الايزوباري	-
				a
ودع درچه حرارته اعلی دون	حرارته اهل إلى مسا	ع درجه	استحالة بناء مضخة حرارية تطرد الحرارة من مستود حدوث شغل صيفة ،	9
و کلاوزیوس	كلفن- بلاتك	(3)	اً کلفن ﴿ بِلانكِ	
			النسبة بين الطاقة المطلوبة والطاقة المدفوعة:	(8)
 الإجراء الحراري 	الألة الحرارية	(2)	 أ كفاءة الألة ب معامل الأداء 	
			الصورة الرياضية لقانون الديناميكا الحرارية الأول عن	E
ه طد= کح	كح=شغ			9
		-	عندما لايحدث تبادل حراري بين النظام والوسط (العر	88
(ک ۵ ط د= کح	Δ ط د= کح- شغ	(3)	(1) ۵ ط د= شغ	

(· · · · ·	24
1 0	71
(- ()	40
() () ()	*7
	**
(((((((((((((((((((44
(((((((((((((((((((44
() () () ()	۳.
() () ()	71
(a) (c) (d)	**
(1)	**
(a) (b) (1)	75
() () () ()	20
(3 (E) (4)	*1
(((((((((((((((((((۳۷
	۳۸
0000	49
	٤.
() () ()	٤١
	٤٢
9 9 1	24
() (E) (T)	٤٤

() () () ()	1
○ ② ③ ●	۲
() () () ()	٣
	1
	٥
	7
() (E) (-) (-)	٧
	٨
000	4
	1.
	11
	17
	14
	12
	10
0000	17
	17
	14
	19
	۲.
	**
	**

تعاري

الكمياة

الكميان الكميان

الإزاحا

الضرب طاقة ر

السرعا التسار

القوة : القانون

من حال

قانون ا نفس اد

التيوتو

قانون ا الشغل

القدرة

لعريف طاقة ا

نظرية

الكامنة

الدفع كمية ال

العزج

مركزا

الاردوا

رابعاً: الإستاتيكا

وحدة الإستاتيكا

تعاريف هامة:

الكميات الأساسية؛ هي الكميات التي لا يمكن استنتاجها من كميات أخرى مثل الطول والكتلة والزمن ودرجة الحرارة المطلقة.

الكميات المشتقة: هي الكميات التي يمكن استنتاجها من الكميات الأساسية مثل السرعة ، القوة ، والعزم ، والتسارع.

الكميات القياسية : هي التي تحدد بالمقدار فقط مثل المسافة والكتلة والزمن.

الكميات المنجهة : هي التي تحدد بالمقدار والاتجاه معاً مثل السرعة والإزاحة .

المسافة : البعد بين نقطتين وتساوي عدد الوحدات الفعلية التي يتحركها الجسم .

الإزاحة : هي البعد المستقيم المنجه من نقطة البداية إلى نقطة النهاية .

محصلة القوى : قوة تعمل بمفردها عمل عدة قوى وتحل محلها .

الضرب العددي: حاصل ضرب مقدار أحد المتجهين في مسقط الآخر عليه.

طاقة ربط النواة : هي الطاقة اللازمة لفصل مكونات النواة فصلاً تاماً .

السرعة : مقدار الإزاحة المقطوعة خلال وحدة الزمن ووحدتها م/ ث

التسارع: معدل تغير السرعة بالنسبة للزمن ووحدته م/ ث

القوة: هي المؤثر الذي يغير أو يحاول تغيير حالة حركة الجسم.

القانون الأول لنبوتن : يبقى الجسم الساكن ساكناً ويبقى الجسم المتحرك متحركاً في خط مستقيم وبسرعة منتظمة ما لم تؤثر عليه قوة تغير عن حالته .

القصور الدائي: مقاومة الجسم للتغير الطارئ على حالته الحركية

قانون نبوتن الثاني : إذا أثرت محصلة قوى على جسم تكسبه تسارعاً يتناسب مقداره طردياً مع محصلة تلك القوى وعكسياً مع كتلته ويكون في تقس اتجاه القوة .

التيونن : مقدار القوة التي إذا أثرت على جسم كتلته ١ كجم فإنها تكسبه تسارعاً مقداره ١م / ث

قانون نيوتن الثالث: لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه

الشغل: حاصل الضرب القياسي لمتجه القوة في متجه الإزاحة ووحدته جول أو نيوتن X م.

القدرة : مقدار الشغل المنجز خلال وحدة الزمن وحدتها الواط أو جول / ث.

تعريف الواط : قدرة إنسان أو آلة تنجز شغلاً مقداره واحد جول في الثانية .

طاقة الوضع: الطاقة التي يكتسبها الجسم بسبب موقعة بالنسبة لسطح الأرض.

تطرية الشغل والطاقة: المجموع الجبري للأشغال المبذولة على جسم = مقدار التغير في طاقته الحركية مضافاً إليه مجموع التغير في طاقته الكامنة .

الدفع : هو حاصل ضرب القوة بزمن تأثير هذه القوة .

كمية الحركة : حاصل ضرب كتلة الجسم في سرعته :

العزم: مقدرة قوة على إحداث دوران حول المحور وحدته نيوتن X م

سركز الثقل: نقطة تأثير محصلة أثقال نقاط الجسم المادية.

الازدواج ، قوتان متوازيتان ومتساويتان ومتعاكستان تولدان عزمين في اتجاه واحد

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>

نظرية فارينون: مجموعة عزوم عدة قوى = عزم محصلة تلك القوى.

الزمن الدوري: هو الزمن اللازم لعمل دورة كاملة .

التردد : عدد الدورات التي يتمها الجسم خلال ثانية ووحدتها هيرتز ، دورة / ث

الراديان: هي الزاوية المركزية التي تقابل قوساً طوله = نصف قطر دائرته ،

السرعة الزاوية : هي الزاوية المقطوعة خلال وحدة الزمن .

القوى الأساسية الموجودة في الكون:

١. قوة تجاذب الكتل ٢. القوة الكهرومغناطيسية .

٣. القوة النووية الضعيضة .

القوانين الرياضية ،

 aalcVr | Leq 25 | Leq 26 | Leq 26

قانون الجذب العام ق = ج ك ا ك 7 / ف حيث ج ثابت الجذب العام = 1.4×1.0 ن.م / كجم الشغل المبذول على النابض = 0.0 ثاف شغل الجاذبية = 0.0 ك حيث ف الارتفاع

الطاقة الكامنة = ك جـف الطاقة الحركية = ١٠٠ ك ع الطاقة الحركية = ١٠٠ ك ع الطاقة الحركية = ١٠٠ ك ع الطرية الشغل والطاقة Σ شغ = Δ طك Δ = Δ ع

 $\frac{1}{||\mathbf{L}_{\mathbf{L}}\mathbf{d}|^{2}} = \frac{1}{6} \times \Delta \zeta = \Delta \lambda \zeta = \Delta \zeta$

ع تعني سرعة الإفلات من الجاذبية وع هي سرعة الدوران حول الأرض

نظرية فارينون: ٢ عز ق = عز

عزم الازدواج = ق ف عني المسافة العمودية بين القوتين ، ق إحدى القوتين

الضرب القياسي للمتجهات (.) م ، م = م م جتاه

الضرب المتجه للمتجهات (×) م, × م, = م, م, جاهـ



اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

	- Valley	بالمقدار فقط تسمى كمية	الكمية التي تحدد	0
ف ليس مما سبق	ع قياسية ومتجهة	ب قياسية	اً متجهة	
	China (a)	بالمقدار والاتجاه تسمى كمية	الكمية التي تحدد	8
ف ٹیس مما سبق	ع قیاسیه ومتجهه	ب قیاسید	آ متجهد	
	(D) MATE:	ت التي تحدد ب	المسافة من الكميا	6
3 ليس مما سبق	3 المقدار والاتجاه	ب الاتجاه	المقدار	
		ت التي تحدد ب	السرعة من الكمياد	3
ع ليس مما سيق	3 المقدار والاتجاه	ب الاتجاه	1 المقدار	
		ي لمتجهين يعطي كمية	ناتج الضرب القياس	0
2224 (3)	ع منجهة	ب قیاسیة	ا اساسیه	
	Spracification (A)	ه لمتجهين يعطي كمية	ناتج الضرب المتجا	6
٥ متجهة	3 فياسية	227.04	ا اساسیة	
	Yearly see	ة قوى و تحل محلها	قوة تعمل عمل عدة	0
(2) مركز الثقل	(ع) العزم	ب القوة	آ المحصلة	

			THUS OF BERNEY	الضرب القياسي عملية	
تكاملية	•	ع تفاضلية	ب غير إبدالية	آ) إبدائية	
				الضرب المتجه عملية	9
تكاملية	0	ع تفاضلية	ب غير إبدائية	ا إبدائية	
			عدا	الكميات التالية متجهة ما	0
السرعة	•	🕏 القوة	ب الإزاحة	ال الكتلة	
	-		(ع – ز) لجسم يتحرك بتس	الشكل الذي يمثل منحنى	00
السرعة السرعة النومن ح	السرعة	100	السرعة	المسافة	
151	0 /	©	الزمن ح	1	
الزمن 🔷	encellating for	الزمن ←	الزمن → الزمن الزمن → الزمن	الزمن ﴿ كَا	
0	، ۱۲،۵ ثانیه	۲۰ تصبح سرعته بعد	بتسارع منتظم مقداره ۲م/نا	تحرك جسم من السكون	07
ه۲۰۰۹ ث	(3)	ع مراث	۵/۴۲۰۰ ب	ث/٢٥ آ	
للة اصطدامه بالأرض	ون تسارعه تحد	وصل الى الأرض يك	ل استفرق زمن ۱۰ شواني حتى	سقط جسم من أعلى مبني	00
۸۹،۰۹۸	() () () ()	10/p1/A (E)	ب ۱۵/۵۸	ا ۱۵/۵۸۰	
		(Marie Con)	طارئ على حالته الحركية	مقاومة الجسم للتغير الم	18
القصور الذاتي	اك د	ع قوة الاحتك	ب قانون نيوتن الثاني	آ قانون نيوتن الثالث	
	9	ارضیةأرضية	ملى يكون تسارع الجاذبية الا	الأجسام التي تقذف للأء	10
• •	رعتها النهائية صا	پ موجب وس	ندائية صفر	آ موجب وسرعتها الابن	
و المالية	عتها النهائية صف	💽 سالب وسر	اثية صفر	ج سالب وسرعتها الابته	
		بية الأرضية	وطا حراً يكون تسارع الجاذه	الأجسام التي تسقط سق	6
فر	رعتها النهائية ص	پ موجب وس	تدائية صفر	أ موجب وسرعتها الابا	
,	رعتها النهائية صف	ن سالبوسر	دائية صفر	ق سالب وسرعتها الابت	

تن الثاني فأن تسارع الجسم	بزيادة القوة تبعاً لقانون نيوا
پ ينقص 🕲 ييقى ثابت 🕒 ينعدم	اً يزياد
مرل الأرضى (ع) يهم نويع سرمة السريان حيل الأرض وراغ رجار ومار عليا إلى الكرية المرورية المناقع السريان حيل الأرض	تقاس القوة بالنيوتن ويعادل
ب کجم×م'/ث عجم×م'/ث و کجم√م	(أ كجم×م/ث'
مستوي بسرعة ثابتة إذا كانت زاوية الميل	نزلق جسم على سطح أملس
°1. ② °1. © °1. @	STATE OF THE PARTY
. توقف السيارة هجأة مثال على	
	آ قانون نیوتن الثانی
م كتلته اكجم تكسبه تسارعاً مقداره ام/ث تعريف	
	ا النيوتن
تنتقي استاداته تساق	القوة التي تلتقي مباشرة أو
ب قوی متلاقیة علی متعامدة کالیس مما سبق	آ قوی متوازیة
وتن الثالث تؤثر على	القوة المتبادلة في قانون ني
ب جسم واحد علائة أجسام في أربعة أجسام	(آ جسين علمانا
طوح الأجسام الجامدة المتلامسة يسمى	الاحتكاك الذي ينشأ بين س
ب احتكاك رطب ع احتكاك مرن () احتكاك شبه جاف	احتكاك جاف
بقات السوائل عند جريانها	الاحتكاك الذي ينشأ بين ط
ب احتكاك رطب عن احتكاك مرن (د) احتكاك شبه جاف	
عل مماسي موازية للسطح بين سطحين متلامسين وتكون دوماً	1/
A CONTRACT PART PART CONTRACT	
(1) were completely (1) and print	ا معاكسة لاتجاه حركة ال
سم ثلاً على الأسفل () متعامدة على حركة الجسم ثلاً سفل	ع متعامدة على حركة الجد
ان بقوة يتناسب مقدارها طردياً مع حاصل ضرب كتلتيهما وعكسياً مع مربع المساة	کل جسمین مادیین یتجاذبا لمرکزیهما قانون
ب نيوتن الثاني (ع) نيوتن الثالث (ف) الجذب العام	

مقدار الشغل المنجز	خلال وحدة الزمن		
(أ) الواط	ب الجول	ع القدرة	د الكولوم
يرفع رجل جسماً كتا	ته ٥ كجم لعلو مترين قدرته إذا	رفع الجسم خلال ٢٠ ثانية	هي
اً ١،٤ واط	ب ۸،۸ واط	ع ۱۸۰ واط	واط ١٩٦ واط
المقدرة على القيام	بشغل ما		
آ الطاقة	ب القدرة	ع النيوتن	ك الواط
بزيادة كتلة الجسم	فإن طاقته الحركية عند ثبات	السرعة	
اً تزداد	ب تقل	ع تنمدم	(نبقی ثابتة
الصورة الرياضية ل	نظرية الشفل والطاقة هي	Z	
(Σشغ = Δ طح		ب Σشغ = ۵ طع − طا	
ح Σشغ = Δ طلك	 (3) المح عيدالميد وله 	ه کشغ = ۵ طح ÷ ط	() while a
شغل الجاذبية الأر	ضية يمثل		
أ التغير في الطا	قة الحركية العركية	ب التغير في الطاقة	الكامنة
€ القدرة		ف شفل الاحتكاك	
النقاط التي تمثل	قيمة كبرى للطاقة الكامنة في .	مركة البندول	A \
النقطتان (۱۰	(•	ب النقطتان (۲،۱)	///
ع النقطة (٣)		(۲،۱) النقطتان (۲،۱)	(i)— (i)—
التصادم المرن يحا	تق قانون		(1)
أ حفظ الطاقة	لحركية	ب حفظ كمية التحر	يه
عفظ الطاقة	الحركية وكمية التحرك	🌢 ليس أي مما سبق	No. of the last of
CNN Ac we say	قمر صناعي من جاذبية الأرض	************	

		ر صناعي من مجال جاذبية الا	مربع سرعة إفلات قم	8
	ب مربع سرعة الدور	الدوران حول الأرض	آ ضعف مربع سرعة	п
لدوران حول الأرض	ن ريع مربع سرعة ١١	الدوران حول الأرض	ج نصف مربع سرعة	
ديان	ية التي قطعها الجسم بالراه	طول القوس المقطوع والزاور	العلاقة الرياضية بين	9
 ف= نق + يُ 	€ د = نق / يَ	<u>ب</u> ف = يَ / نق	(1) هـ = يُ×نق	
	تجاه واحد .	تولدان عزمين في إ	الازدواج هو قوتان	(2)
عميع ما سبق	ع متعاكستان	ب متساویتان	أ متوازيتان	
	لزاوية بين المتجهين تكون	متجهين = الفرق بينهما فإن اا	إذا كان مقدار محصلة	8
τ/πτ 🗅		∀/π 😛		
		سية والمتجهة في		8
ف نقطة الثاثير		ب الاتجاه		
		جهين إذا كانت الزاوية بين اة		0
الله الله الله	🕏 صفر	ب حادة	ا منفرجة	
and the same of the same	ية فإنه يتحرك بتسارع	ت تأثير قوة الجاذبية الأرض	عندما يسقط جسم تح	(8)
(i) waldala	ىية فإنه يتحرك بتسارع پ يساوي صفر		عندما يسقط جسم تح	•
		1 6		•
	پ يساوي صفرعاليس أي مما سبق	1 6	آ تناقصي = ۱،۸ م / ۱ څ تزايدي منتظم = ۸	6
	پ يساوي صفرعاليس أي مما سبق	ت' ۵۰ م/ ث	آ تناقصي = ۱،۸ م / ۱ څ تزايدي منتظم = ۸	6
ماکوناه (آ) ماکوناه (آ) ماکوناه (آ) آلزمن	ب يساوي صفر ليس أي مما سبق	ن' ٩٠ م/ ن ' ر قيمتها أثناء السقوط الحر	ا تناقصي = ١٠٨ م / ١ ع تزايدي منتظم = ١ كمية فيزيائية لا تتغي ا الطاقة الكامنة	
ماکوناه (آ) ماکوناه (آ) ماکوناه (آ) آلزمن	ب يساوي صفر ليس أي مما سبق	ن' ٩ م/ ن ' رقيمتها أثناء السقوط الحر (ب) الطاقة الحركية	ا تناقصي = ١٠٨ م / ١ ع تزايدي منتظم = ١ كمية فيزيائية لا تتغي ا الطاقة الكامنة	
فاوسه و (الزمن فالك بسبب	بساوي صفر بساوي صفر بسائي مما سبق بسائي مما سبق التسارع تحريكة وهو ساكن أو إيقاهه	ث أ ٩ م/ ث أ رقيمتها أثناء السقوط الحر ب الطاقة الحركية كبيرة في سقف فمن الصعب أ	تناقصي = ١٠٩ م / ١ تناقصي = ١٠٩ م / ١ تزايدي منتظم = ١ كمية فيزيائية لا تتغي كمية فيزيائية لا تتغي أ الطاقة الكامنة عند تعليق جسم كتاته أ الطاقة	
فاوسه و (الزمن فالك بسبب	بساوي صفر اليس أي مما سبق اليس أي مما سبق التسارع التسارع القصور الذاتي القصور الذاتي	ث أ و م أ ث أ ر قيمتها أثناء السقوط الحر ب الطاقة الحركية كبيرة في سقف فمن الصعب أ ب الاحتكاك	تناقصي = ١٠٩ م / ١ تناقصي = ١٠٩ م / ١ تزايدي منتظم = ١ كمية فيزيائية لا تتغي كمية فيزيائية لا تتغي أ الطاقة الكامنة عند تعليق جسم كتاته أ الطاقة	
الزمن فوهو متحرك وذلك بسبب الجاذبية الأرضية	بساوي صفر اليس أي مما سبق اليس أي مما سبق التسارع التسارع القصور الذاتي القصور الذاتي	ث أ و م أ ث أ ر قيمتها أثناء السقوط الحر ب الطاقة الحركية كبيرة في سقف فمن الصعب أ ب الاحتكاك	تناقصي = ١٠٩ م / ١ تناقصي = ١٠٩ م / ١ تزايدي منتظم = ١ كمية فيزيائية لا تتغي كمية فيزيائية لا تتغي أ الطاقة الكامنة عند تعليق جسم كتاته أ الطاقة	
الزمن فوهو متحرك وذلك بسبب الجاذبية الأرضية	بساوي صفر اليس أي مما سبق اليس أي مما سبق التسارع التسارع القصور الذاتي القصور الذاتي	ث أ و م أ ث أ ر قيمتها أثناء السقوط الحر ب الطاقة الحركية كبيرة في سقف فمن الصعب أ ب الاحتكاك	تناقصي = ١٠٩ م / ١ تناقصي = ١٠٩ م / ١ تزايدي منتظم = ١ كمية فيزيائية لا تتغي كمية فيزيائية لا تتغي أ الطاقة الكامنة عند تعليق جسم كتاته أ الطاقة	
الزمن فوهو متحرك وذلك بسبب الجاذبية الأرضية	بساوي صفر اليس أي مما سبق التسارع التسارع القصور الذاتي القصور الذاتي القادن الأول للحركة ، الذرن	ث أ و م أ ث أ ر قيمتها أثناء السقوط الحر ب الطاقة الحركية كبيرة في سقف فمن الصعب أ ب الاحتكاك	ا تناقصي = ١٠٩ م / ١ ع تزايدي منتظم = ١ كمية فيزيائية لا تتغي أ الطاقة الكامنة عند تعليق جسم كتلته أي من المنحنيات التال الرمن	

(قوتان تكونا ازدواج مقدار كل منها ١٠نيوتن والمساف	لعمودية بينهما ٢م مقدار عزم الازدواج	
	۱۰۰ نیوتن/م ایم کاروناند کارون	(ب) ۲۰۰نیوتن×م	
	ع ۲۰نیوتن ×م السائعیہ بیادی (ع	ن منبوتن×م عصم المحادث	
(أثرت قوة مقدارها ١٠٠ نيوتن على جسم لمدة ٥ ثوان	أنه يحدث دفع للجسم مقداره	
	آ ۱۰ نیوتن ×ت	ب ، هنیوتن/ث	
	🕏 ۲۰نیوتن/ث	ن ۱۰۰ونیوتن×ث	
	جسم كتلته ١٠كجم يتحرك بسرعة ٥٥/ث فأن كمي	حركه تساوي	
	€ ، هکچم×م/ث	پ ۵۰کجم/م.ث	
	ع ۱۵۰۰تیوتن/ث	نیوتن×ث ۲	
(جسم كتلته ٢كجم يتحرك بسرعة ١٠م/ث وبعد ٥٥	ي أصبحت سرعته ١٥م/ث الدفع الناتج=	
	(آ) ۱۰۰کجم×م/ث	ب ۲۵۰کجم/م.ت	
	€) ۱۰نیوتن×ث	(۱۰کجم×م/ث	
(يتحرك جسم حركة توافقية بسيطة حسب العلاق	ي= ١٠ جتا(٥ز) سرعته الزاوية =	
	ا ۱۰ رادیان/ث	ا رادیان/ث	
	ع ه رادیان /ت	و ۲ رادیان/ث	
- (في الحركة التوافقية البسيطة يكون التسارع الذي	ترك به الجسم	
	أ في نفس اتجاه الإزاحة عن موضع الاستقرار	ب مضاد لاتجاه الإزاحة عن موضع الاستقرار	
	 يتناسب طردياً مع الإزاحة وفي اتجاهها 	ف يتناسب طردياً مع الإزاحة وعكسها في الاتجاه	
(جميع الموجات التالية ميكانيكية ماعدا	(Milliani ()	
	أ موجات الماء	(ب) موجات الراديو	
	ع الموجات المتولدة في وتر مهتز	و الموجات المتولدة في زنبرك	
4	الطول الموجي في الموجة المستعرضة	and and and a second	
	المسافة بين قمتين متتاليتين	ب المسافة بين مركزي تضاغطين منتالين	
	 المسافة بين مركزي تخلخلين متتالين 	(المسافة بين مركزي بطنين متتالين	



OV

00

09

جسم كتلته ١٠ كجم موضوع على ارتفاع ٢ م من سطح الأرض طاقته الكامنة =

اً ۱۸۰جول

ب ۱۸۱ جول

ع ١٩٦ جول

ه ۹۸ جول

الطاقة الحركية =

16 m + m 31

1 كجف

د ق ك

- 3 tb (3-3.)
- إذا كان المصعد يتحرك بتسارع إلى الأسفل فإن قوة رد الفعل المؤثرة في الجسم
 - ا تساوي وزن الجسم

(ب) أكبر من وزن الجسم

ج أصغر من وزن الجسم

- د تساوي صفر
- يبين الشكل رجلاً يستخدم مجداهاً لتحريك قارب صغير أي من القوانين التالية يصلح لتفسير حركة القارب
 - أ نيوتن الأول

ب نیوتن الثانی

ع نيوتن الثالث

- د حفظ الطاقة



(I West)	
(((((((((((((((((((٤١
9 9 1	27
● ● 1	٤٣
2 9 1	££
2 • • •	10
000	13
(· · · · ·	٤٧
(2) (P) (1)	٤٨
(1) (+) (3)	19
() () () ()	0.
	01
	04
(F) (F) (F)	٥٣
	ot
() (E) (F)	00
	07
() () () ()	
XXXX	٥٧
	٥٨
	09

000	1
000	7
2 E +	**
(· (· (· (· (· (· (· (· (· (·	72
000	40
② € ⊕ ●	**
(((((((((((((((((((**
· • • 1	44
() () () ()	44
() () () ()	۳.
() () () ()	*1
(a) (b) (c) (d)	44
() () () ()	**
	72
	40
() () () () ()	41
() () () () () ()	۳۷
(a) (b) (c) (d)	**
	44
() () () ()	٤٠

1 0 0	1
() () () () () ()	۲
000	٣
() () () ()	٤
() (E) (I)	0
(1) (2) (1)	٦
() () () () ()	٧
(4) (3) (2)	٨
(1) (2) (1)	4
3 (2)	١.
	11
O P O O	17
	14
	1 2
	0
	7
0000	
0000	Y
	٨
	٩
	.)

خامساً؛ ميكانيكا المواثع

الموائع

تعاريف هامة :

المانع: مادة لها صفة الجريان او الانتشار مثل السوائل والغازات.

الضغط: القوة المؤثرة عمودياً على وحدة المساحات.

مبدأ باسكال: إذا سلط ضغط اضافي على سائل محصور فأن الضغط يتوزع بالتساوي على جميع نقاط السائل.

قاعدة ارخميدس: الجسم المغمور في مائع يتعرض لقوة تدفعه رأسياً نحو الاعلى تساوي وزن السائل الذي ازاحه هذا الجسم.

المائع المثالي: ماثع غير موجود في الطبيعة وافترض وجوده لتسهيل العمليات الرياضية وله الخصائص التالية:

أ) غير قابل للانضغاط ب)جريانه منتظم ج) عديم اللزوجة.

سبدأ برنولى: ضغط المائع المثالي يقل كلما زادت سرعته.

معادلة برنولي: مجموع الضغط والطاقة الحركية والطاقة الكامنة لوحدة الحجوم تساوى مقدار ثابت.

اللزوجة : مقياس لمقدار فوة الاحتكاك الداخلي بين طبقات المائع أثناء الجريان نتيجة لقوة التماسك والتلاصق.

معامل اللزوجة : النسبة بين إجهاد القص وممال السرعة.

ممال السرعة: النسبة بين التغير في سرعة الطبقة العلوية وسمك المادة اللزجة.

إجهاد القص : النسبة بين القوة الأفقية الموازية للسطح ومساحة السطح.

قانون ستوكس: قوة مقاومة مائع لكرة تسقط سقوطاً حراً فيه تتناسب تناسباً طردياً مع معامل اللزوجة وقطر الكرة وسرعتها العدية. (ويستخدم في حساب معامل اللزوجة للسوائل)

وحدات القياس:

معامل اللزوجة؛ بوازييه = باسكال .ث = نيوتن.ث/م٢ إجهاد القص:نيوتن/م٢

ممال السرعة: ١/ث الضغط: نيوتن /م٢ = باسكال التصريف: م٣/ث

أجهزة القياس:

يقيس ضغط ماثع محصور	١- المانومتر	يقيس الضغط الجوي	١- البارومتر الزليقي
يقيس كثافة السوائل	1-الهيدرومتر	يقيس سرعة تدفق السائل	۳- مقیاس فنتوری

تطبيقات:

- ١) مبدأ برنولى: مقياس فنتورى ، قوة رفع الطاثرة ،المرذاذ ، الكاربوريتور.
 - ٣) مبدأ بسكال: المكبس الهيدروليكي ، الكوابح،
- ٣) قاعدة ارخميدس: الهيدرومتر ، السفينة ، الغواصة ، البالون، المنضاد

القوانين الرياضية ،

الضغط	ض = ق / س	ضغط السائل	ض≔جفٹ
الضغط المطلق (الكلي)	ض = ض ۪+ جـ ف ث	الضغط المطلق للمائع محصور (الكلي)) ض=ض ٍ+∆ف ×ث×ج
المكبس الهيدروليكي	ق,/س, = ق, / س,	الفائدة الميكانيكية	س ۲ / س
قوة رفع الطاثرة	ق الرفع = س ×∆ ض	فرق الضغط	Δ ض =٥،٠٤(ع ۖ – ع ۖ)
إجهاد القص =	ق/س	ممال السرعة =	۵/٤Δ
معامل اللزوجة	$\Delta = (\tilde{\omega}/\omega) / (\Delta g / U)$	ق اللزوجة =	π× م ل × نق ×ع النهائية
إذا غمر الجسم كلياً في الس	ماثل قوة دفع السائل للجسم مساوي	ة تثقل السائل المزاح ق = ج X ح X ث	
إذا كان الجسم الصلب طاا	نياً على سطح السائل الساكن فوة ه	دفع السائل للجسم مساوية لثقل الجسم في ال	، الهواء ق= و = ك × ج
التصريف = س, ×ع, (ال	دخول) = س, ×ع, (الخروج) =	ثابت ووحدته (م٢/ث)	
معادلة برنولي ض +٥٠٥ ث	ع'+ث ج ف = ثابت	Name of the Association of the A	

اختر الإجابة الصحيحة :

			وحدة قياس الضغط هي.	0
(2) نیوتن×م	ع نیوتن /م'	ب نیوتن/م	ا نیوتن	
		ة المساحة فأن الضغط	كلما زادت القوة عند ثبات	9
ف ينعدم	🕏 بیقی ثابت	ب يقل	ا يزداد	
		ثبات القوة فأن الضغط	كلما زادت المساحة عندا	6
نعدم 🔾	🕏 بیقی ثابت	ب يقل	ا يزداد	
		الضغط =	الصورة الرياضية لحساب	(8)
€ ق×ف	€ ق×س	€ قاس۲	اً قاس	
		، ضغط السائل	الصورة الرياضية لحساب	0
فن=عقف	ع ض=حٺ ج	ب ض=فقج	(أ ض≔فث ج	
	Hall regard a fallend	، في أنبوب نستخدم	القياس سرعة تدفق سائل	9
ه مقیاس فنتوري	ع الهيدرومتر	ب الترمومتر	البارومتر	
		كثافة السائل فان الضغط	كلما زاد العمق عند ثبات	0
نعدم 🔾	ع يبقى ثابت	ب يقل	اً يزداد	

		de garanta	من تطبيقات ارخميدس	
 المكبس الهيدروليكي 	ع الكوابح	ب جريان الدم في العروق		2
			إحدى تطبيقات مبدأ باس	3
ف الفرامل الهيدروثيكية	البالون البالون	ب الغواصة	1 السفينة	
		(9) 6) euro	يطبق مبدأ باسكال على.	00
ع السوائل والجوامد	السوائل والغازات	ب الغازات	السوائل السوائل	
			من التطبيقات على اللزوء	
 جریان الدم في العروق 	ع البالون	ة 😛 الغواصة	الفرامل الهيدروليكيا	
			وحدة قياس معامل اللزو	0
و جميع ما سبق	🕏 نیوتن ۵۰/م۲		اً بوازىيە	
			النسبة بين إجهاد القص	0
ه ممال السرعة	اجهاد القص (ب معامل اللزوجة	(أ) اللزوجة	
() sale	دة اللزجة	عة الطبقة العلوية وسمك الما		08
ه ممال السرعة	آجهاد القص	ب معامل اللزوجة		
ماريوار الماريون الماريون المورار في الم		لة الموازية للسطح ومساحة الس		10
ه ممال السرعة	ع إجهاد القص	ب معامل اللزوجة	اللزوجة اللزوجة	
الله مان الله الله	موعات الحشرية وشده	(a) white the	المائع المثالي من صفاته	0
ه مضطرب الجريان	ع قابل للانضغاط	ب جریانه منتظم	ا نزج الما	
		ي ٩×٢٠° نيوتن/م٢ وممال الس		0
۴ × ۲۰۰۳ نیوتن / ۲۰ م		پ ۱۰×۲۰نیوتن / م۲	۱۰×۱۰ نیوتن / م۲	
(I) the at that when	a few and the		جريان الدم في العروق ه	
(۵) الانسيابي	(ع) الدوراني		(1) الطبقي	
		ن طبقاته خالية من الاحتكاك		9
ه الانسيابي	(ج) الدوامي	(ب) الطبقي	(أ) المضطرب	

3,)

النهائية

			تنشأ اللزوجة للمواد من	9.
	يادة كتلة السائل	, (·	أ قوة الاحتكاك الداخلي بين طبقات السائل	
	ليس أي مما سبق	• •	ج زيادة سرعة السائل	
			القانون المستخدم لحساب التصريف	0
	ق/ س	•	(آ) ع×س	
	ق≻س	•	و عاس المساورة المساو	
			بزيادة سرعة المانع فإن ضغطه	99
نعدم	يېقى ئابت	(2)	اً يزداد 🍚 يقل	
فية لهذا المكبس =	الفائدة الميكانيك	۰۰۰ سم	مكبس هيدروليكي مساحة مقطع اسطوانتيه ١٠ سم،	FF
	ه۷ مرة	(Q)	ا ۱۰۰ مرة	
	ه۲ مرة	•	ع ٥٠ مرة	
	(a) wishin		كلما ارتفعنا للأعلى فأن الضغط الجوي	78
	يقل	•	ا يزياد	
	يساوي صفر	•	المعالمة الم	
	of they're the		الضغط الجوي في المنطقة المفرغة من الهواء	70
	يقل	•	اً يزداد	
	يساوي صفر	•	ع يبقى دابت	
			يعمل نابض الارجاع على	79
	إيقاف السيارة	(1 تخفيف سرعة السيارة	
	زيادة سرعة السيار	•	ج ارجاع الفحمات إلى وضعها الطبيعي	
			السرعة المثلى القصوى للسيارة	(70)
The second second second	اکبرمن۱۳۰کم/س	٠	۱۲۰ آ) ۱۲۰ کم/س	
	۱۰۰کم/س		خ اقل من ۱۲۰کم/س	

	0000	
	(3) (5)	14
	(T) (F) (S)	19
		17
	(4) (5) (4) (b)	٧.
	0000	
	(3) (E) (A)	11
	(1) (2) (2)	**
ı		
ı		77
١	(1) (3) (·)	45
1		12
ı	(t) (+) (1)	Yo
١	(·) (•) (i)	
ı		77
١	(3) (2)	YV
ı		
f	· · · · · ·	YY
l	(1)	49
ľ		, ,
ı		٣.
ŀ	(1) (3) (2)	*1
ı		11
-	(a) (b) (b)	44
-		22
	(3) (5)	45
4	The second second	STATE OF

0000	١
() () () ()	*
() () ()	٣
() () () ()	
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٥
1 4 3	٦
() () () () ()	٧
0 E - 0	٨
1 - 3	4
(C ()	1.
	11
	11
1 3 0	14
1 - 3	١٤
· · · ·	10
1 2 0	17
() () ()	17
THE REAL PROPERTY.)

13[

÷(=

311

231 521

41

ساساً: الذرية والنووية

وحدة الذرية والنووية

تعاريف هامة :

ظاهرة التأثير الكهروضولي: إمكانية تحرير إلكترونات معدن ما بواسطة شعاع ضوئي مناسب.

الطبيعة المزدوجة للفوتون: أن الجسيم يعامل على أنه موجبة وأحياناً أخرى يعامل على أنه جسيم

تردد العتبة (٥٠): أقل تردد لشعاع ضوئي كاف لتحرير إلكترونات معدن ما .

إثارة الدرة: انتقال الإلكترون من مداره الطبيعي إلى مدار أعلى .

الطيف الذري للعنصر: سلسلة الترددات الضوئية الصادرة عن ذرات هذا العنصر.

الأشعة السينية : هي عبارة عن أشعة كهرومغناطيسية ترددها عالي وطاقتها عاليه ، تنبعث نتيجة انتقال الإلكترون من مستوى طاقة خارجي إلى مستوى طاقة داخلي.

الليزر ؛ مجموعة من الفوتونات المترابطة لها نفس التردد .

نسبية الطول: الأجسام المتحركة بالنسبة لراصد ساكن تعاني تقلصاً في الطول في اتجاه حركتها.

النشاطية الإشعاعية : عدد النوى المنحلة من هذا العنصر في الثانية الواحدة .

عمر النصف: هو الزمن اللازم حتى ينحل نصف نويات عنصر مشع.

الكتلة الذرية للعنصر: متوسط كتلة نظائر العنصر.

النظائر : هي ذرات من نفس العنصر تتفق في عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات ومن ثم في عدد الكتلة.

النظرية النسبية الأينشتاين: الكتلة والطاقة شكلان لمفهوم وأحد يمكن تعويل الكتلة إلى طاقة والطاقة إلى كتلة .

الانشطار النووي : تنشطر النواة الثقبلة عند قذفها بجسيم مثل النيوترون فتعطي أنويه متوسطة أكثر ثباتاً .

الاندماج النووي: هو إتحاد نوى خفيفة لتكوين نوى أثقل.

الأجهزة :

الجهاز	استخدامه
عداد جايجر	في الكشف عن الإشماعات النووية
منظار التحليل الطيفي	قياس تردد الإشماع جميع إستاني العصم المستعدد

أ) فروض نظرية الكم لبلانك:

- ١- طاقة الشعاع تتناسب مع تردده .
- ٣- تبادل الطاقة يتم بصورة متقطعة على هيئة كمات.
 - ب) فروض أينشتاين :
- ١- يتكون الشعاع الضوئي من عدد من الجسيمات تسمى فوتونات .
- ٣- لكل إلكترون في ذرة سطح المعدن طاقة ارتباط محدده تختلف حسب نوع العنصر طاقة الفوتون ≥ طاقة الإرتباط → (يتحرر الإلكترون) إذا كانت طاقة الفوتون < من طاقة الأرتباط لايتحرر الالكترون.
 - ج) فروض نظریة بور ؛
 - ١- يتحرك الإلكترون حول النواة في مدار دائري نتيجة لقوة الجذب بين الإلكترون والنواة .

- ٢- كمية الحركة الزاوية للإلكترون = أعداد صحيحة من ثابت بلانك مقسومة على ٢ ٦٠.
- ٣- لا يشع الإلكترون طاقة مادام في مدارة المحدد أما إذا انتقل من مدار بعيد إلى مدار قريب فإنه يشع طاقة بينما يمتص طاقة إذا انتقل من مدار قريب إلى مدار بعيد .

د) سلاسل طيف ذرة الهيدروجين:

- سلسلة ليمان تتكون عندما يعود الإلكترون من المدارات العليا إلى المدار الأول.
 - سلسلة بالمر تتكون عندما يعود الإلكترون إلى المستوى الثاني.
- سلسلة باشن تتكون عندما يعود الإلكترون من المدارات العليا إلى المدار الثالث .

ه) طرق توليد الأشعة السينية :

- ١- طريقة الاصطدام تعطى طيف خطى غير متصل.
- ٢- طريقة الفرملة تعطى طيف متصل تردده غير محدود .
- تستخدم الأشعة السينية في الكشف عن الكسور وتسوس الأسنان وحصوات الكلى والمرارة .
 - تستخدم أشعة الليزر في جراحة العيون وفي قص المعادن .
 - تحول النيوترون إلى بروتون وينتج عنه إشعاع بيتا سالب.
 - تحول بروتون إلى نيوترون ينتج عنه إشعاع بيتا موجب.
 - التقاط النواة للإلكترون ينتج عنه أشعة سينية .
 - تصدر النواة المثارة أشعة جاما .
 - خروج ألفا من نواة العنصر ينقص عدد الكتلة بمقدار ٤ والعدد الذري بمقدار ٢ .
- خروج أشعة بيتا السالبة من نواة العنصر يزيد العدد الذري بمقدار واحد وعدد الكتلة ثابت .
 - خروج بينا الموجية من نواة العنصر يقل العدد الذري بمقدار ١ ويبقى العدد الكتلي ثابت .
- التقاط النواة للإلكترون يقل العدد الذرى بمقدار ١ والعدد الكتلى يبقى ثابت مع خروج أشعة سينية .
 - خروج أشعة جاما لا يؤثر على العدد الكتلى ولا على العدد الذري.

القوائين الرياضية :

الصيغة الرياضية	القانون	الصيغة الرياضية
(الكتلة الذرية للمتفاعلات – الكتلة الذرية للثواتج)×٩٣١	طافة ربط النواة	الفرق في الكتلة × ٩٣١
طاقة ربط النواة / عدد الكتلة	عمر النصف	$\zeta \frac{1}{\gamma} = \log \gamma / t$
ل×ن	الكتلة النسبية	$t_{b} = \sqrt{1 - \left(\frac{1}{3}\right)^{\gamma}}$
غ = د X ل	طاقة تحرر الإلكترون	طاقة الفوتون- طاقة الارتباط
ط = هـ X د	طاقة الشعاع الكلية	ط= طاقة الفوتون × عددها
π۲/۵×ن=	نصف قطر مدار الإلكترون (ن)	نقن = ن۲ × نق۱
ط ن = ط ، / ن ً	الطاقة الممتصة أو المشعة	(TU/1 - TU/1) 17.7- = 1 A
الكاطا	الكتلة الذرية للمتفاعلات – عتلة الذرية للثواتج) ٩٣١٪ قة ربط الثواة / عدد الكتلة × ن = د × ل = د × د ت × د / π۲٪	تلكتلة الذرية للمتفاعلات - طاقة ربط النواة 4۳۱ × (بط النواة عدد الكتلة عمر النصف كن











- - (ب) عداد جایجر ع الأميتر

انتقل من

لارتباط

- العدد النري يزداد بمقدار واحد بمقدار واحد بمقدار واحد النري ينقص بمقدار واحد
 - ع العدد الدري ثابت
- الجسيم الذي له نفس كتلة الإلكترون ونفس شحنة البروتون هو
- (i) أثفا (ب بيتا السالبة (ع البوزيترون (النيوترون (النيوتروز (
- عمر النصف تعنصر مشع ثابت انحلاله ١٣٨٦، يوم ١٠ هو
- التفاعل الذي يتم فيه انشطار النواة الثقيلة بعد قذفها بنيوترون معطية أنوية متوسطة وأكثر استقراراً
 - ا الاندماج النووي ب الاضمحلال النووي
 - ع الانشطار النووي

	لضوء العادي في أنها		Hage = TX - Ca	
) تنکسر	ب تنعکس		AKUK, CETT	
ז נימנים	71711 A (3)			
عة تستخدم في علاج ا	لكسور وتسوس الأسنان و حصو	ت الكلى والمرارة	Market Control	
أ أشعة الليرز		ب الأشعة السينية		
ج الأشعة الكهرومغناطي	ميديده لايما يلار	و الأشعة الضوئية		
and the same of the same of the same	الظاهرة الكهروضوئية العكسية	We in the Person Land	ولنيا فلطسورة	1 520
أُ الإلكترونات هي التي ا		ب الفوتونات هي التي ته	رر الإلكترونات	し幸
ج) النيترونات هي التي تـ	حرر الفوتونات	(على أي مما سبق	in a real	dini.
	الأشعة السينية وتعطى طيفاً ذو		.(*
	The same of the sa	 عطريقة التنافر 	 طریقة الانکم 	دنکماش
	ونية الصادرة عن ذرات هذا العد		3) Week	
أ النظائر	(ب) النشاطية الإشعاعية		(الطيف الذري	لذري للعنصر
ثما بيتا السابية مرسواتياء	ت معدن ما بواسطة شعاء ضوئي	and the state of t		E) ple.
أ الظاهرة الضولية	ب الظاهرة الكهروضوئية	ع الظاهرة الكهربائية	ه الظاهرة الكه	الكهروكيميائية
شدما يعود الكترون ذرة	الهيدروجين من أحد المستويات	العليا إلى المستوى الثالث	نحصل على سلسلة	كاس
أ بالمر	ب ليمان	ع باهن	فند	
لطيف المتولد بطريقة	الفرملة يكون طيفاً	9 24.19	Contract Contract	
أَ حلزونياً	ب دائریاً	ع عطياً	ه متصلاً	
حدى طرق انبعاث الأشع	بة السينية طريقة			
أ الاصطدام	ب الانعكاس	ع الانكسار	(الامتصاص	ص
مند دخول أشعة جاما مم	جالاً كهربياً فإنها			
أ تتجه نحو القطب الس	مالب	ب تتجه نحو القطب الم	وجب	
		د ترتد		
ج تمر دون انحراف				
	تشابهة في عدد البروتونات يس			

3	إتحاد نواتان خفيفتان لت	كوين نواه أثقل يسمى بـ	al mar age of the	
	أ الاضمحلال النووي	ب الانشطار النووي	ج الاندماج النووي	 الانحلال النووي
(1)	إذا انتقل الإلكترون من مد	دار قريب للنواة إلى مدار بعيد ،	من النواة فإنه	
	أ يشع طاقة		ب يمتص طاقة	
	ع لا يمتص ولا يشع طاة	ય	و يمتص ويشع طاقة	
63	الشعاع الضوئي يتكون من	عدد من الجسيمات الصغيرة تس	ىمى	
0 0		ب نیوترونات		• بوزیترونات
		دروجين في المدار الرئيسي الأ <mark>ا</mark>		ن تساوي
1000		ب -٣٠٥ إلكترون فولت		
(1)	العالم الذي استطاع تفسي	بر ظاهرة التأثير الكهروضوئي	(B) (B) (B) (B)	
عماش		ب بور شا می		(a) W(1)
60	يرجع اختلاف الألوان الص	سادرة من أنابيب التقريغ الكهرو	ائي من عنصر الأخر إلى اخ	نتلاف السيء (٦)
ري للعنصر		ب فرق الجهد		11/2
-		الترددات الصادرة من عنص		The state of the s
الكهروكيميائية (6)		طيسي تتناسب طردياً مع :		
āi.	أ طوله الموجي		ع سرعته	ن تردده
8	طاقة الفوتون تتناسب عا		L'E L'UNE DE L'EL	- Umana Ti
	اً طوله الموجي	ب کتلته	ع سرعته	د تردده
0	سميت النظرية الكمية لب	للانك بهذا الأسم لأن تبادل الط	اقة يتم بصورة	TENCHE DE
(0)	1 مستمرة		پ دورانیة	
اص	عطية (٤)		۵ متقطعة على هيئه (ک	مات)
	نصف قطر مدار الإلكتروز	ن في المدار الثالث هو ،	راساه لترو تخليسونا الأدا	(B) mayora, copy
200	**1.XE,V11 (1)		پ ۲۰۲۰×۲۰۲ پ	
	ع ۲،۵×۱۰۰۰ م		A TIXALETE (2)	
	عدد النيوترونات في عنص		L transfer (
.50	ا ۲۱	سر الحديد ع 1 ₆₂ هو	r. (E)	AY (3)
رونات			1. 6	" 0

(i) proceeding which were the form	الأشعة الأكبر قدرة على النفاذ خلال الأجسام هي	0
α 🕢 β 🥫	γ 🕒 👚 χ 🕦	
	العدد الذري لعنصر الثوريوم Th 6 هو	PT
14. (7) ALE (S)	1. (4)	
	طاقة الربط النووية تساوي	(P)
(كتلة النواة حسابياً + الكتلة الدرية للنواة) × ٩٣١	(كتلة النواة حسابياً - الكتلة الدرية للنواة) × ٩٣١	
(الكتلة النارية للنواة - كتلة النواة حسابياً) × ٩٣١	© (كتلة النواة حسابياً + الكتلة النزية للنواة) × ٩٣١	
ANNERS SEE . (A) THE PROPERTY OF	التفاعل النووي الذي يصاحبه خروج أشعة جاما هو	78
ع الانشطار و الاندماج	الاضمحلال ب الانحلال	
Alexand Olean	المادة التي تمتص النيوترونات في المفاعل النووي هي	60
ع الألمونيوم الماس و النحاس	أ الرصاص ب الكادميوم	
تفاعلات	التفاعلات النووية التي لا يصاحبها إشعاعات نووية هي	7
الانشطار ﴿ الاندماج	1 Primarkt () Primarkt	
	الطاقة الناتجة من التفاعل النووي تساوي	CO
ب (الكتلة الدرية للنواتج - الكتلة الدرية للمتفاعلات) × ١٣١	(الكتلة الدرية للمتفاعلات - الكتلة الدرية للنواتج) × ١٣١	
(الكتلة النرية للمتفاعلات + الكتلة النرية للنواتج) × ٩٣١	(الكتلة الدرية للمتفاعلات + الكتلة الدرية للنواتج) × ٩٣١ (
فيها	النويات التي تكون باعثة لجسيمات بيتا الموجبة يكون	PA
ب عدد النيوترونات أكبر من عدد البروتونات	أ عدد البروتونات أكبر من عدد النيوترونات	
عدد الإلكترونات يساوي عدد النيوترونات	🕏 عدد البروتونات يساوي عدد النيوترونات	
Same had my recognition that now had	النويات التي تكون باعثة لجسيمات بيتا السالبة يكون ه	P9
پ عدد النيوترونات أكبر من عدد البروتونات	ا عدد البروتونات أكبر من عدد النيوترونات	
(2) ليس ما سبق	🕏 عدد البروتونات يساوي عدد النيوترونات	
نجاه واحد هي	أشمة تكون شدتها عالية ومتفقة في الطور وتسير في ات	8.
ع الأشعة الكونية (الأشعة تحت الحمراء	اً أشعة الليزر ب الأشعة السينية	

	_
	*1
2 E + 0	77
(C ()	**
2 Q Q	Yź
(((((((((((((((((((40
1 - 3	**
000	**
1 4 3	44
() () () ()	49
· • • 1	۳.
100	41
0 0 0	27
· () () ()	**
○ ② ③ ●	٣٤
	40
(· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	77
● ● ③ ●	۳۷
· · · · ·	۳۸
100	44
000	٤٠)

	(· · · · · ·
	(a) (a) (b)
) 1	() () () ()
) .	9 9 1
) 7	() () ()
) v	· • • 1
) ^	() () ()
9	(· · ·
1	() () ()
11	() () ()
11	() () () () ()
11	1 4 3
15	() (E) (I)
10	· · ·
17	1 9 3
14	9 9 9
14	
19	

لنواة) × ۹۳۱

۱۳۱ X (أيبال

.

w

ماج

Tarislaki) X P

درية للنواتج) × ١٣١

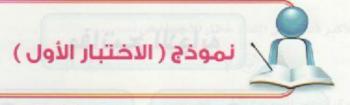
Little 1

، وتونات

يوترونات

البروتونات

بذه و تون الحمداء



الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

		ريان أو الانتشار مثل:	المائع مادة لها صفة الج	0
ه السوائل والغازات	ع الجوامد	ب الغازات	(أ) السوائل	
		يدرس العلاقة بين الحرارة و	علم الديناميكا الحرارية	8
ه العجم	ع القوة	ب الشفال	וואוגעו (ו	
		2 2 NO	الشغل يقاس بوحدة	8
(الكولوم	ع الفاراد	ب النيوتن	الجول أ	
	9.00	س كمية الإشعاع الحراري:	الجهاز المستخدم في قيا	1
الهيدرومتر	آ البارومتر	ب الراد يومتر	أ الترمو متر	
	ضغطه للضعف على عمق:	١٠ متر من سطح البحر يزداد ه	إذا كان الجسم على عمق	0
po (1)	M €	, 1. ⊕	P40 (1)	
		سبة للزمن يسمى:	مقدار تغير السرعة بالن	9
ف التسارع	ع السرعة الزاوية	(ب) السرعة الخطية	أ السرعة اللحظية	
	ي الثالث تتكون سلسلة ،	ن المستويات العليا إلى المستو:	عندما يعود الإلكترون م	W
€ فند	(ع) بالمر	ب ليمان	اً باهن	
		لى قاعدة ارخميدس:	من التطبيقات العملية ع	
(الهيدرومتر	 قوة رفع الطائرة 	ي (پ) الكوابح	المكبس الهيدروليكم	
		دُ الذاتي،	وحدة قياس معامل الحن	9
٥ الفاراد	③ الجول	🍚 الويير	(الهنري	

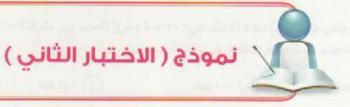
00	عندما يشع عنصر جسيم ألفاء	ME LEGIS THOU WANTED		
	أ يزداد العدد الذري بمقدار ٢		ب يقل العدد الكتلي بمقد	ارهٔ -
	ع يزداد العدد الكتلي بمقدار ٢	(3) stars	 لايتغير العدد الكتني 	
00	الجهاز المستخدم في الكشف عن	عن الإشعاع ،		
	(آ) عداد جيجر	ب منظار التحليل الطيفي	🕏 الهيدرومتر	(البارومتر
00	جسم کتلته ۲ کجم علی ارتفاع ۵ م	ع ٥ م من سطح الأرض طاقته	لكامنة	
	(1) ٨١٨جول ﴿	ب ۹۸جول	ع ۱۰۰۰جول	ه ۱۰جول
97	تقاس الحرارة النوعية بوحدة،	137		
	ا جول/م	جول/م*	ع جول/كجم	ه جول/کجم.م'
03	جهاز قدرته ۲۰۰ واط يعمل على	على فرق جهد مقداره ٢٢٠ف	لت تكون شدة التيار	
	اً ۱۲۲مبیر 🕒 ۱	با ۱۱ أمبير	🗊 ۲ امبیر	(۱ ۹۱،۰۱مبیر
10	شكل المجال المغناطيسي في الس	السلك المستقيم الذي يمر	به تيار عبارة عن	43 1
	1 دوائر متحدة المركز		ب منحنيات مفلقة	
	ع خطوط شبه متوازية داخل الما	ر الملف و الملف	فطوط متباعدة خارج	الملف
09	يستخدم جهاز منتخب السرعات ف	ات في الحصول على جسيما	4	
	أ مشحونة مختلفة السرعة		🔑 غير مشحونة ثها نفس	السرعة
	عير مشحونة مختلفة السرعة	رعة	 مشحونة لها نفس الســـــــــــــــــــــــــــــــــــ	رعة المحادث
0	جهاز يستخدم لقياس شدة التيارا	تيارات الصغيرة جداً	THE STREET OF SERVI	
	ا الأميتر ب	ب الجلفانومتر	ع الفولتاميتر	ه الأوميتر
(يتجاذب السلكان إذا مر فيهما تيار	تيارين		
	أ في نفس الاتجاد (ب) ،	ب متعاكسان في الاتجاه	ع متعامدان	ه متوازیان
09	وحدة قياس التدفق المغناطيسي	يسي		
	1 Emk (1)	ب امبیر	ع ويبر	و هنري

ولت يستخدم لرفع جهد مفد	رق الجهد بين طرفية ١١٠ ف		محول كهربائي عدد لفات	T
		ه اثثانوي هي	٢٢٠ فولت عدد لفات ملف	
ع ۱۰۰۰هـ	ع ۱۵۰ لفة	ب ١٠٠ نيد	ا ١٠ افة	
إليها تسمى بالأشعة	قط على الأنسجة الموجهة	مة العيون وتأثيرها محدود فا	تستخدم في مجال جرا-	60
ن تحت الحمراء	آلليزر	ب الكهرومغناطيسية	ا السينية	
دركتها .	في الطول با تجاه ح	سية لراصد ساكن تعاني	الأجسام المتحركة بالذ	TT
(۵) انعداماً	ع باتا	ب تمدداً	اً تقلصاً	Ī
سم يساوي	عته إلى ٢٥م/ ث تسارع الج	مکون ویعد ۱۰ ثوان و <mark>صلت س</mark> ر	جسم بدأ حركته من الس	77
10/p Tco 3	ع درمرات	'۵/۴۰۰ ا	۵/مرات	
		جسم المهتزعن موضع سكونه	أقصى إزاحة يقطعها الد	78
هتزازه کاملة	آ التردد	ب الزمن الدوري	آ) السعة	
	E H. He H	a من التضاغطات والتخلخلان	موجات تتكون من سلسا	70
(2) جميع ما سبق	3 المستعرضة	(ب) الطولية	أ الكهرومغناطيسية	
	وية السقوط .	ن زاوية الانعكاس زاو	عند انعكاس الصوت فإر	(79)
3 أصغر من أو تساوي	3 أصفر من	ب تساوي	آ أكبر من	
	يها عن	هي الموجات التي يزيد ترده	الموجات فوق السمعية	TV
🇴 فوق ۲۰۰۰۰میرتز	ع ۲۰۰۰۰هیرتز	ب ۲۰۰۰هیرتز	آ) ۲۰ هیرتز	
بي لتلك الموجات	رفة ٢٠ سم قان الطول الموج	تين متتاليتين في موجة موقو	إذا كان البعد بين عقد	TA
ه ۱۰ مسم	€ ۲۰سم	پ ۲۰۰سم	(آ) هسم	
	ون	د هوائي مفتوح كان عدد البط	في الرنين الثالث لعمو	99
ه بطون	ع ابطون	پ ۳بطون	اً بطنان	
	راغ -	ء سرعته في الفر	سرعة الصوت في الما	60
ه أكبر من أو تساوي	(ع) أصغر من	(ب تساوي	آ اکبر من	

	71
0 @ @ O	
(- ()	
(C (-)	Y£
100	40
() () () ()	77
	YV
1 0	YA .
	٣٠

_	_
() () () ()	11
() (E) (I)	11
1 0	۱۳
1 4 3	11
() () () () ()	10
1 9 3	17
() (E) (I)	17
0 C U	14
· · ·	19
() ()	۲.

1000	,
() () ()	۲
() () () ()	٣
() () ()	٤
() () ()	0
(+ ()	٦
() () () () ()	٧
(· · · ·	٨
() () () ()	4
() () () ()	1.

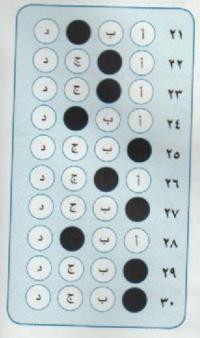


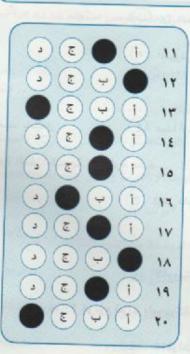
الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

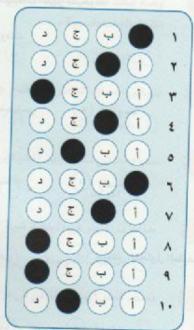
		3.de	تقاس قوة الإضاءة بوح	0
٠ هيرتز	ع نيوتن	ب لوکس	ا کاندیلا	
,la	ى بالعين المجردة بسبب صغر	الأجسام الدقيقة التي لا تر	جهاز يستخدم في رؤية	8
(البارومتر	التليسكوب	ب المجهر المركب	المنظار الفلكي	
		ملى مبدأ برنولي	من التطبيقات العملية ع	6
ف قوة رفع الطائرة	ع الكوابح	ب السفينة	الهيدرومتر	
		قيعان هي الموجات	موجات تتكون من قمم و	(8)
ه الكهرومغناطيسية	ع الميكانيكية	(ب) المستعرضة	الطولية	
	اكسة لها في الاتجاه قانون	مساوية لها في المقدار ومع	لكل قوة فعل قوة رد فعل	0
ف الجذب العام	﴿ نيوتن الثالث	ب نيوتن الثاني	نيوتن الأول	
		a	وحدة القدرة الكهربائي	0
(ف) الفولت	ع الأمبير	ب الجول	أ الواط	
ودع الساخن	الحرارة المستمدة من المستو	الله من شغل ميكانيكي وكمية	النسبة بين ما تبذله الا	(V)
و قدرة الآلة	عامل الأداء	ب كفاءة الآلة	الألة الحرارية	
يلو واط ٥ هللات	يعمل لمدة ٣٠ ساعة سعر الك	حراوي قدرته ٥،٠ كيلو واط	تكلفة تشغيل مكيف صح	
ALLAVO (a)	ع ۱۰ هلله	ب ٤٠ ملله	آ ۳هللات	
	2	ات الكهربائية والمغتاطيسيا	أشعة لا تتأثر بالمجالا	9
(اشعة جاما	جسيم ألفا	بيتا الموجبة	آ بیتاالسائبة	

	عدسة تستخدم لمعالجة الاستجماتيزم	0
آلاسطوانية د المستوية	المقعرة بالمحدية المحدية	
١ سم بعد الصورة يساوي١	عدسة مقعرة بعدها البؤري ٦ سم وضع جسم على بعد ٠	0
3 Tuny (2)	اً ٢سم الله الله الله الله الله الله الله الل	
	يستخدم في قياس مرونة الفلزات	0
الانفعال ف الانفعال	أ معامل يونج ب حد المرونة	
	تظهر خاصية التوتر السطحي في	00
ب جريان السائل في الأنابيب المتصلة	أ ارتفاع السائل في الأنابيب المضرغة	
عيل سطح السائل للتكور على ميل سطح السائل للتكور	ع استواء سطح السائل في الأنابيب المتصلة	
	أعلى كثافة للماء عند درجة	13
·h1 (2)	ا ،م ا	
الحرارة فإن الحجم	إذا زاد ضغط الغاز إلى الضعف عند ثبات الكتلة ودرجة	10
ع يبقى ثابت في ينقص ثلاث أضعاف	اً يزداد للضعف بنقص للنصف	
تودع ساخن مقدارها ٣٠٠٠جول وتطرد كمية من الحرارة	آله حرارية تستمد كمية من الطاقة الحرارية من مسة مقدارها ٢٠٠٠ جول الشغل الذي تبذله الألة	0
ع ۱۰۰۰جول د ۱۵۰۰جول	ن ۱۰۰۰جول پ	
اة فإنه	إذا انتقل الكترون من مدار قريب إلى مدار بعيد عن النو	6 9
ع تزداد كتلته (د تنبعث الأشعة السينية	اً يشع طاقة بيمتص طاقة	
كله أو حجمه أو موضعه أو سرعته أو اتجاهه	هو ذلك المؤثر الذي إذا أثر على جسم فإنه يغير من شأ	00
ع التسارع (د) العزم	(أ القوة ب الكتلة	
وان سرعته لحظة اصطدامه بالأرض	سقط جسم من فوق مبنى فوصل إلى الأرض بعد عشر ث	03
ع ۱۸۶۹رت و ۱۹۱۹رت	ن ۱۰۰۰م/ث بهمرت	

		ون كيرشوف اثثاني هي	الصيغة الرياضية لقان	60
 Σقم=Σ ت×م 	3 Z & = & × °	پ ∑ ت = ∑ قم ×م	آ Σقم∍ت×ج	
	ندته	هولت و ۲۲۰ واط يتحمل تيار ش	مصباح کتب علیه ۱۱۰	70
د ۱۱مبیر	ع ۲ أمبير	پ ۱۲مبیر	1 امبیر 🕦	
	ur naujo •••	جينية بواسطة تفاعلات	تصنع القنبلة الهيدرو-	T
ه الاضمحلال	3 IRIGHED	ب الاندماج	الانشطار	
		عة بالنسبة للزمن	مقدار الإزاحة المقطو	TP
(القوة	ع التسارع	ب السرعة	العملة (أ)	
	Light Special control control	تجهة هي التي تحدد ب	الكمية الفيزيائية المن	73
ك ليس أي مما سبق	المقدار والاتجاه	(ب) الاتجاد	(المقدار	
ومة ثالثة على التوازي مقدارها	أوم ، ١ أوم وصلت معها مقا		مقاومتان وصلتا على ال آأوم المقاومة الكلية =	80
		The second secon	١١ اوم المعاومة السية	
		Constitution for the Constitution of the Const		
(a) Arlien	3 rien	⊕ rien	(i) rien	
Arien		ب ۳ أوم لمتجهين م١ = ٥ سم م١ = ١٠ سم ه		0
د ۱۸۱۰وم۵ د۲سم'				6
	71=4	لمتجهین ۱۰ = ۵سم ۱۰ = ۱۰سم ۵ پ ۲۰۳۱سم'	ناتج الضرب القياسي ل	3
	71=4	لمتجهین ۱۰ = ۵سم ۱۰ = ۱۰سم ۵ پ ۲۰۳۱سم'	ناتج الضرب القياسي ل	
۵ ۱لترمومتر	ع ۲٬۱۳سم	لمتجهین م۱ = ۵سم م ا = ۱۰سم ه سم ۱۳،۳ به ۱۳،۳ سم ا	ناتج الضرب القياسي ل ناتج الضرب القياسي ل عماز يستخدم في قياس أ الهيدرومتر	
۲سم۲ 🕥	ع ۲٬۱۳سم	لمتجهین م۱ = ۵سم ما = ۱۱سم ه س کثافة السوائل المانومتر	ناتج الضرب القياسي ل ناتج الضرب القياسي ل عماز يستخدم في قياس أ الهيدرومتر	8
ف ۱۵سم٬ ف الترمومتر	ع ۱٬۵۳سم ٔ ع ۱٬۵۳سم ٔ البارومتر	لمتجهين م١ = ٥سم م = ١ سم ٥ س كثافة السوائل س كثافة السوائل س المانومتر سناطيسي يتناسب عكسياً مع	ناتج الضرب القياسي لا . هسم أ . هسم أ . جهاز يستخدم في قياس أ . الهيدرومتر طاقة الشعاع الكهرومة أ . تردده	8
ف ۱۵سم٬ ف الترمومتر	ع ۱٬۵۳سم ٔ ع ۱٬۵۳سم ٔ البارومتر	لمتجهين م١ = ٥سم م = ١ اسم ه س كثافة السوائل ب كثافة السوائل ب المانومتر نتاطيسي يتتاسب عكسياً مع	ناتج الضرب القياسي لا . هسم أ . هسم أ . جهاز يستخدم في قياس أ . الهيدرومتر طاقة الشعاع الكهرومة أ . تردده	
هدته شدته	ت ۱۰ مرا می این این این این این این این این این ای	لمتجهين م١ = ٥سم م = ١ سم ٥ ب ٢٠٣٤سم ب كثافة السوائل ب المانومتر نناطيسي يتناسب عكسياً مع ب كنافته فإن القوة المؤثرة عليه	ناتج الضرب القياسي لا المياسي لا المياسي لا المياس	









نموذج (الاختبار الثالث)

الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

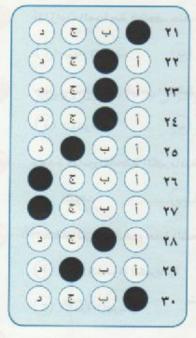
	يستخدم مطياف الكتلة في قياس	0
(ب) كتل الجسيمات الغير مشحونة	 كتل الجسيمات المشحونة 	
(النيوترونات	ج الفوتونات الله الله الله الله الله الله الله ال	
	ضغط المائع يقل كلما زادت سرعته	7
ع مبدأ أرخميدس ف اللزوجة	اً مبدأ برنولي ﴿ مِيداً باسكال	
شرة عليه	كلما زادت سرعة الجسيم فإن القوة المغناطيسية المؤ	P
ع تبقى فابتة ﴿ وَ تَتَعدم	اً تزداد با تنقص	
	الجهاز المستخدم في قياس تردد الإشعاع	(8)
الأقوميتر	اً عداد جايجر (ب) الأوميتر	
رم قوته المحركة	مولد طاقته ۱۰۰ جول يمر به شحنة مقدارها ۲۰ كولو	0
ج ۱۲۰ هولت 🕒 مفولت	ا ۲۰۰۰هولت (ب) ۸۰هولت	
بسرعة ٣×١٠م/ث في مجال مغناطيسي شدته ٠،٥ تسلا	مر بروتون في جهاز منتخب السرعات بدون انحراف ا شدة المجال الكهريائي تساوي	6
به۱×۱۰۰ نیوتن/کوٹوم	i) ۱۰×۱۰ نیوتن/کولوم	
ه ۱۰×۱۰ نیوتن/کولوم	ع ۲×۱۰°نیوتن/کولوم	
	وحدة قياس السعة الكهربانية	0
ع الفاراد د الجول	ا الفوات بالكولوم	
ىدة تسمى	عدد الاهتزازات التي يحدثها الجسم في الثانية الواح	
السعة (د) الاهتزازة الكاملة	التردد ب الزمن الدوري	

	Walter V. Ta				
كهرباء المارة في وعاء التحليل	وتتناسب طردياً مع كمية الأ	لمتحررة بالتحليل الكهربائي		9	
			نص قانون		
		(ب) قاراداي الثاني	أ فاراداي الأول		
		ه نیوتن الثاني	ع نيوتن الأول		
	••••	لشكل التالي يعطي قيمة	ميل الخط المستقيم في ا	00	
	1	ب القوة المحركة	أ المقاومة الكهربائية	HAgai	
		فرق الجهد	المقاومة النوعية		
علیه یمر به تیار شدته ۱ آمبیر	ظم شدته ۱٬۵ تسال متعامد ،	٢م في مجال مغناطيسي منتذ	وضع سلك مستقيم طوله	00	
			القوة المغناطيسية		
ه ۱۵نیوتن	ج اليوتن	انیوتن ۱۸	۱۲ نیوتن		
		خدم چهاز	لقياس أعماق البحاريسة	0	
د المنظار	3 السوتار	ب الفولتاميتر	أ السفير ومتر		
ت معامل تكبيره	جهد المصعد بمقدار ٢٠ فولنا	نشبكة بمقدار اهولت وتغير	صمام ثلاثي تغير جهدا	6	
۵۱۰ فولت	ع ١٠فولت		(أ) • ؛ فولت		
	بب	ة شبة الموصلة من النوع السا	حاملات التيار في البلورة	0.9	
(البروتونات	ج الالكترونات الحرة	ب النيترونات	أ الفجوات الموجبة		الطيفي
		في ذرة الهيدروجين	نصف قطر المدار الثاني	00	
ه ۲٬۱۱۱ انجستروم	ع ۱٬۰۵۸ انجستروم	ب ۱۲۱۱غانجستروم	أ ۲۹ه، انجستروم		
	²³⁴ TH —		الأشعة الناتجة هي	69	، ه، و تسلا
الما عاما	ع بيتا السائبة	(ب) بيتا الموجبة	الفا (
	2	فأميتر توصل مع ملفه مقاوما	لتحويل الجلفانومتر إلو	00	
ي (د) كبيرة على التوازي	ج صغيرة على التواز	ب كبيرة على التوالي	أ صغيرة على التوالي		
		(a) postboli	موجات الصوت موجات		
ف ليس أي مما سبق	ج کهرومغناطیسیة	ه (ب) میکانیکیة طولیة	أ ميكانيكية مستعرض		
		ات المختلفة الله دد	خاصرة نمية دما الأصد		

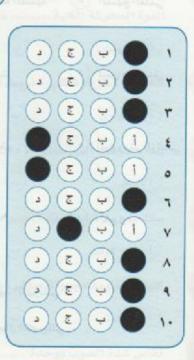
اً شدة الصوت ب ارتفاع الصوت ج درجة الصوت في ليس مما سبق

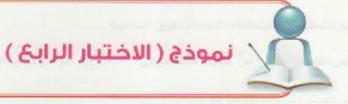
			7	خدام الموجات فوق السمعيا	أمراض يتم تشخيصها باست	70
جميع ما سبق	(<u>•</u>)	أمراض شبكية العين	(E)	ب متابعة حالة الجنين	أ أمراض القلب	
				عكسياً مع	تردد الوتر المهتز يتناسب	0
جميع ما سبق	•	كتلة وحدة الأطوال منه	E	ب قوة الشد	اً طوله	
وجة الصوت في الشوكة	ول مو	ممود ۲۱سم فتكون ط	طول ال	رد هوائي مفتوح عندما كان ه	حدث الرئين الثاني في عمو المستعملة	77
(3) May 171	(3)	7100	(2)	ب ۲۴ سم	*	
The sale and				بقطب المرآة ومركز تكورها		0
قطب المرآة		مركز التكور	E	ب محور المرآة	ا بؤرة المرآة	
				متخدام عدسة	يتم تصحيح قصر النظر با	78
ليس أي مما سبق	•	اسطوانية	E	ب مقعرة	ا محدید ا	
رچل	له الر	ا ١٠ م الشغل الذي بذ	مقداره	مقدارها ٢٠٠نيوتن مسافة ه	رجل يقوم بدفع سيارة بقوة	80
صفر جول	•	٠٠٠٠جول	(2)	پ ۲۱۰جول	1٠ - ٦٠ جول	
		د مستقیمه	خطوه	تدل على أن الضوء يسير في	من الظواهر الطبيعية التي	7
تكون الظلال	•	التداخل	(2)	ب الانعكاس	ו וציטשונ	
				نظام	المتر هو معيار الطول هي الا	80
الدولي	•	الفرنسي	E	ب البريطاني	أ المتري	
				عة ثابتة فإن تسارع السيارة	إذا كانت السيارة تسير بسر	TA
أكبر من سرعة السيارة	•	يساوي سرعة السيارة	E	ب يساوي صفر	أ أكبر من الصفر	
				تخدم في قياس	جهاز المانومتر الزئبقي يسا	79
		درجة الحرارة	•		أ كثافة السوائل	
	نبوب	سرعة تدفق سائل في أ	0		خ ضغط المالع المحصور	
				ہر نہیت	٣٢ ف تعادل على مقياس فو	0
نقطة غليان الكحول	(3)	نقطة غليان الزلبق	(2)	ب نقطة غليان الماء	أ نقطة انصهار الجليد (

مفاتيح الإجابة









الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

	بى	ما تدركه الحواس يسو	كل ما يستنتجه العقل م	0
لملاحظة العلمية (ف المنهج العلمي	ية ③ ا	ب الحقيقة العلم	أ التفكير العلمي	
	ن الشفط	ف عند ثبوت القوة فأ	أذا زادت المساحة للضع	8
يقى ثابت 🕒 ئيس مما سبق	€ .	ب ينقص للنصف	اً يزداد للضعف	
		الضغط الجوي	جهاز يستخدم في قياس	T
لترمو متر ((البارومتر الزئبقي	(E)	ب الهيدرومتر	المانومتر	
		كهربائية	وحدة قياس الشحنة ال	3
لكولوم (• الجول	•	ب الأمبير	(أ) الفولت	
	ورها بين نقطتين	مدة الشحنات عند مر	الطاقة التي تفقدها وح	0
فرق الجهد الكهربائي	•	ربائية الأسلوا	القوة المحركة الكه	
شدة المجال الكهربائي	0		ع القدرة الكهربائية	
	عند	ىي تكون أكبر ما يمكن	شدة المجال المغناطيس	(3)
لقطب الجنوبي ه المنتصف	لي 🕲	ب القطب الشمال	القطبين	
	سابيح الظلوريسنت	متوهجة بالنسبة لمص	من مميزات المصابيح ال	V
قل استهلاك للطاقة (ف رخيصة الثمن	•	ب جيدة الإنارة	اً اطول عمراً	
لثواه فاته	لى مدار قريب من	مدار بعيد عن النواة إ	إذا انتقل الإلكترون من	
يتحول إلى بروتون (٥) يتحول إلى فوتون	(2)	ب يشع طاقة	اً يمتص طاقة	
		ازة كاملة	الزمن اللازم لعمل اهتز	0
لسعة د الزمن الدوري	(E) 31.	ب الاهتزازة الكاه	اً التردد	

نوي ۲۳۱م/ث	عته عند درجة الصفر المن	اء عند درجة ٢٠م ُ إذا كانت سر	سرعة الصوت في الهو	1	
3/ATEA 3	ع ۱۳۱۹ ک	۵/۶۲۲۱ ب	۵/۹۳۶۳ (آ)		
		بوتن وتعادل	وحدة قياس القوة الن	00	
کجم×م'/ث'	کجم×م/ث [*]	پ کجم×م۲/ث	(آ) کجم×م/ث		
		لكترون من مدار قريب منها تخ	عند التقاط النواة للإ	69	
(اشعة سينية	المعة الفا	بيتا الموجبة	ا بيتاالسائبة		
مركة "هولت على التوازي تكون	١٠ فولت مع مولد قوته المح		وصل مولدان على التو القوة المحركة الكلية	6	علمي
ا المولت	ع ه،افولت	ب مدافوات	اً عفولت		
		رة نربط المكثفات على	للحصول على سعة كبي	19	سيق
🕑 ٹیس مما سبق	التوازي والتوالي	(ب) التوالي	اً التوازي		
	با بعد ٥ ثواتي	للة ١٠م/ث المسافة التي يقطع	عداء سرعته المتوسم	6	ر الزليقي
h40 (3)	po. ©	٨١٠ 🕣	· " (1)		
	ق الجهد بين طرفيه	ه ۲ أمبير مقاومته ۱۰ أوم فأن فر	سلك يمر به تيار شدت	6	
ف ليس أي مما سبق	€ ۲۰ فولت	ب مفولت	اً ٢،٠ فولت		
		ة مباشرة نستخدم جهاز	لقياس مقاومة مجهولا	0	
(٠) الأوميتر	آ الفولتميتر	(ب) الأفوميتر	الأميتر		
		حدة	تقاس شدة الصوت بو	0	
ه الدیسیبل	3 الهنري	ب الكولوم	أ الأمبير		
يق على	ند للخلف هذه الظاهرة تطب	مام في الفضاء الخارجي ثم يرة	رجل يقذف حجراً للإ	0	
ه قانون نیوتن الثالث	 قانون نیوتن الثاني 	ب قانون نيوتن الأول	أ القصور الذاتي		
	(a) Dank	إنسان بالصوت مدة تساوي	يستمر إحساس أذن الا	0	لة الثمن
ه ۱۰۰۰ ثانیة	ع ۱۰۰۵نیة	ب ۱۰۵ فانیة	۱ ثانیة		
		تناسباً عكسياً مع مربع	تتناسب شدة الإضاءة	6	ل إلى فوتون
لضولي	ب البعد عن المصدر ا		أ قوة الإضاءة		

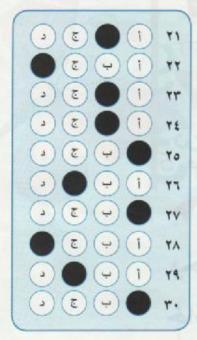
ع زاوية سقوط الأشعة

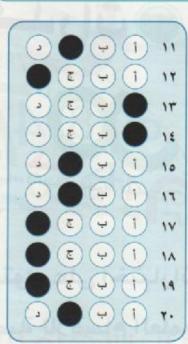
ن الدوري

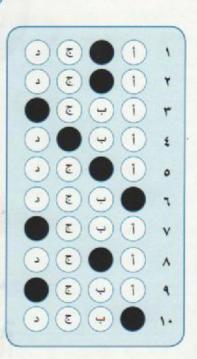
ع ليس أي مما سبق

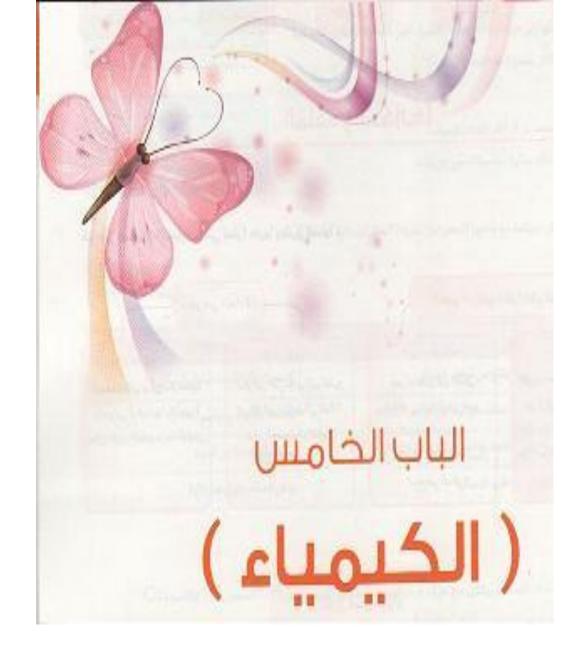
جسم کان موضوعاً	قلوبة مصغرة مما يعني أن ال	ة فتكونت له صورة حقيقية ما	وضع جسم أمام مرآد مقعر	77
	ب في بؤرة المرأة		أ في مركز تكور المرآة	
	 أمام مركز تكور المرأة 	رتكورها	ج بين بؤرة المرآة ومركز	
	ي نشيئيته .	ظار البعد البؤري	البعد البؤري لعينية المنذ	77
ف اصغر من أو يساوي	ع يساوي	ب اصغر من	أ أكبر من	
		ن أمثلة الحركة	حركة البندول البسيط م	TE
ه الدائرية المنتظمة	ع الانتقالية	ب الامتزازية	أ الموجية	
لساخن والأخر درجة حرارته		تودعين أحدهما درجة حرارت ه الآلة	آله حرارية تعمل بين مسا	70
×1 (3)	3 ovx	20.	хто (1)	
		الازدواج	أي الأشكال التائية يمثل	79
	3 · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	ō -	3 (1)	
j ← → j ⊙	©	- 6 ↓ ⊙	0	
	d	3	3	
ئي الناتج تساوي	لوم فإن شدة المجال الكهربا	وتن على شحنة مقدارها 1 كو	أثرت قوة مقدارها ٢٠ ني	TV
۵۰ ۸۰ نیوتن/ کولوم	ا نیوتن/کولوم	۰،۲ نیوتن / کوٹوم	آ ه نيوتن / كولوم	Ô
طيسي للداخل بالنسبة للورقة	قة ، علماً بأن المجال المغناء ت	السلك بالنسبة لمستوى الورة	في الشكل التالي يتحرك	PA
	×× ××	ب اللاسفل	اً للأعلى	
	×× ××	و لليسار	المين المين	
() rous		، المتولد في الملف يقاوم الس	إن اتجاه التيار التأثيري	79
۰ کولوم	ی بینز	ب فاراداي الثاني	أ فاراداي الأول	
Designation of the last of the			وحدة قياس التصريف.	69
و بوازييه	'a/'r ©	٠/١٠ اب	۵/۴ (۱)	

مفاتيح الإجابة









علم الكيمياء

علم الكيمياء : هو العلم الذي يهتم بدراسة تركيب المادة وخصائصها والتغيرات التي تطرأ عليها وتفاعل المواد مع بعضها البعض لغرض الوصول إلى اكتشافات حياتية جديدة وتطبيقات صناعية تساهم في خدمتنا وتسهيل سبل حياتنا

مراحل الطريقة العلمية في تعلُّم الكيمياء ،

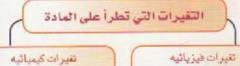


المادة وأشكالها

المادة : كلِّ شيء يشغل حيز من الفراغ وله ثقل .

خواص المادة و التغيرات التي تطرأ عليها وطرق فصلها ،

خواص المادة



تغيرات تطرأ على المادة فتغير من تركيبها الكيميائي وينتج مواد جديدة لها صفات مختلفة

21-1

مادة أو يتأثف ا ٢-١٤م

فادةنا

شكون ا

-T- 15

عبارةء

الغرق

مواد جديدة لها صفات مختلفة مثل: احتراق الفحم صدأ الحديد تغيرات فيزيائيه تغيرات تغير من الشكل الظاهري للمادة دون تغيير التركيب الداخلي. مثل: الغليان والانصهار ذوبان

الملح في الماء

خواص كيميائيه الخواص التي تؤدي إلى التغير

في التركيب الكيميائي للمادة مثل: الحموضة والقلوية النشاط الكيميائي خواص فيزيائيه

الصفات التي يمكن ملاحظتها بالحواس أو قياسها بالأجهزة مثل: اللون، الطعم درجة الغليان



LEL

أشكال المادة



الشرة هي: أصغر جزء من العنصر يمكن أن يدخل في التفاعل الكيميائي دون أن ينقسم

الجزىء: أصغر جزء من المادة يتكون من

ذرتين أو أكثر يمكن أن يوجد على حالة

إنفراد وتتضح فيه خواص المادة

مادة أولية لا يمكن تحليلها إلى مواد أبسط منها لا بالطرق الفيزيائية ولا بالطرق الكيمائية يتألف أي عنصر من دقائق صغيرة جداً تسمّى ذرات

٢- المركب:

مادة ناتجة من اتحاد عنصرين أو أكثر اتحاداً كيميائياً.

تكون المركبات من وحدات بنائية أساسية تسمَّى جزيئات

٣- المخلوط ،

سارة عن مادتين أو أكثر مجتمعة مع بعضها البعض دون حدوث اتحاد كيميائي

لفرق بين المركب والمخلوط:

المخلوط	المركب	وجه المقارنة
لا يحدث عند تكوينه تفاعل كيميائي	ينتج من تفاعل كيميائي	تكوينه
تحتفظ مكوناته بخواصها	تختلف خواصه عن خواص مكوناته	خصائص مكوناته
يخلط بأي نسبة من المواد	تتحد عناصره بنسب كتلية ثابتة	نسبة المواد المكونة له
يمكن فصله بطرق فيزيائية	طرق کیمیائیة	طرق فصل مكوناته

لرموز والصيغ :

رموز : طريقة لتمثيل ذرات العناصر ويتكون من حرف أو حرفين ،رمز عنصر الهيدروجين H والأكسجين O والكالسيوم Ca صبغ: طريقة لتمثيل الجزيئات سواءً كان الجزيء عنصراً مثل جزئ الهيدروجين , H أو مركباً مثل جزيء الماء H,O

الذرة ومكوناتها



العدد الذرى وعدد الكتلة ؛

العدد النزي: عدد البروتونات الموجودة في نواة الذرة .

عدد الكتلة : هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات الموجودة في النواة .

عدد الكتلة = عدد البروتونات + عدد النيوترونات

العدد الذري= عدد البروتونات = عدد الالكترونات

عدد التيوترونات =عدد الكتلة -عدد البروتونات

ملاحظة،

اتفق دولياً على أن يكتب العدد الذري للعنصر في الجهة اليسرى أسفل رمز العنصر، وعدد الكتلة في الجهة اليسرى أعلى رمز العنصر كما يتضع في المثال التالى:

 $\rightarrow 13$ العدد الذري

مثال: Br

أوجد من الرمز السابق كل من:

العدد الذري للعنصر، عدد البروتونات، عدد الكتلة ،عدد الإلكترونات، عدد النيوترونات

الحل: العدد الذري=عدد البروتونات=عدد الإلكترونات=٢٥

عدد الكتلة = ١٨

عدد النيوترونات=٨٠-٢٥ = ٤٥

النظائر والمتكاتلات ،

النظائر: ذرات العنصر الواحد المتساوية في العدد الذري المختلفة في عدد النيوترونات وبالتالي في عدد الكتلة. مثال 18 O

المتكاتلات: ذرات لعناصر مختلفة (تختلف في الأعداد الذرية) ، ومتساوية في عدد الكتلة

ملاحظان

الإلكترونا

حركة الال توزيع الإ

تتوزع الإلك بوجد فيه

XY = p

المجالان يوجد في

تزداد طاق

١- الرعز

۲- تزداد

(n-1)d

۲- عند تو

الإلكترونات طاقتها وتوزيعها

الإلكترونات: جسيمات سالبة الشحنة تتحرك حول النواة بسرعة هائلة.

حركة الإلكترون: للإلكترون حركتان ١-مغزلية حول نفسه في اتجاهين متعاكسين كو ٢-دورانية حول النواة توزيع الإلكترونات ،

نتوزع الإلكترونات حول النواة في مستويات طاقة مختلفة ولكل مستوى طاقة عدد كمي رئيسي يرمز له بالحرف (ن) أو (1) يوجد فيه عدد معدد من الإلكترونات ويمكن حساب العدد الأقصى من الإلكترونات (ع) في كل مستوى من العلاقة :
ع = ٢ × ن حيث ع هي عدد الإلكترونات الأقصى ، ن هو عدد الكم الرئيسي
المجالات الإلكترونية ،

يوجد في مستويات الطافة الرئيسية مجالات الكترونية مختلفة الشكل والطاقة يرمز لها بالأحرف (S)، (d)، (p)، (S) . يوجد في مستويات الطافة الرئيسية والمجالات الإلكترونية ضمن المستوى الرئيسي الواحد على النحو التالي f > d > p > s

العدد الأقصى من الإلكتروناتع = ٢×ن'	المجالات الإلكترونية	مستوى الطاقة الرئيسي(ن)
THY PA	S	1
Λ	s. p	Y
14	s.p.d	000
77	s. p. d . f	1
**	s. p. d . f	0
rr	s. p. d . f	1
TT	s. p. d . f	٧

مستويات الطاقة الرئيسية ومجالاتها الإلكترونية

العدد الأقصى من الإلكترونات	عدد المجالات الفرعية	المجال الإلكتروني
Υ	1	S
1	*	p
,	0	d
1.		f
NE NE	Y	Date I and I am

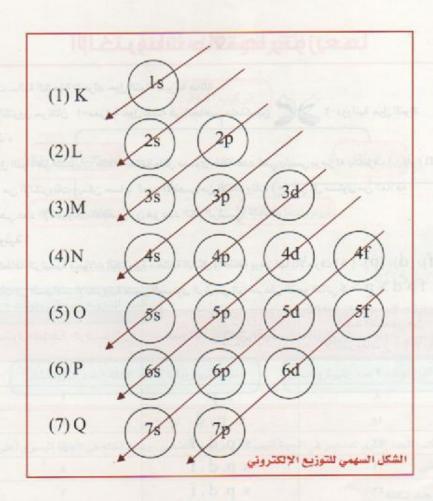
عدد المجالات الفرعية في المجالات الإلكترونية

رحظات :

- الرمز 2p³ يعني المجال الإلكتروني p في مستوى الطاقة الرئيسي الثاني يحوي ثلاث إلكترونات.
- d و d فطاقة المجالات الإلكترونية بزيادة العدد الكمي الرئيسي باستثناء المجالين d و d فطاقة المجال أفل من طاقة المجال d أفل من طاقة المجال الإلكتروني d أي أن طاقة المجال الإلكتروني d أقل من طاقة المجال الإلكتروني d أن طاقة المجال الإلكتروني أن المكتروني أن طاقة المجال الإلكتروني أن المكتروني أن ا
 - عند توزيع الإلكترونات نبدأ بالمجالات الأقل طاقة ثم الأعلى فالأعلى

الالكترونات

ز العنصر كما



ترتيب المجالات الإلكترونية في مستويات الطاقة

1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 4s < 3d < 4p < 5s < 4d < 5p < 6s < 4f < 5d < 6p < 7s < 5f < 6d

اتجاه ازدياد الطاقة

التوزيع الإلكتروني لبعض العناصر ،

توزيعه الإلكتروني	عدده الناري	العنصر
$1s^2/2s^22p^2$	1	الكربون C
1s ² /2s ² 2p ⁶ /3s ² 3p ⁶	1.4	الارجون Ar
$1s^2/2s^22p^6/3s^23p^6/4s^23d^{10}$	۲.	الخارصين Zn

122

الاتحا

الحل:

= 25t = 2p3-14 وفي حا أي أن ا

الأعداد الكمية :

هي أعداد تظهر كنتيجة رياضية منطقية تحدد طاقات وأحجام وأشكال المجالات الإلكترونية.

٢ - العدد الكمي المجالي.

١- العدد الكمي الرئيسي.

٤ - العدد الكمى المغزلي.

٣- العدد الكمى المغتاطيسي .

العدد الكمي	caja	القيم التي يأخذها	(أهميته)ما تحدده قيمته
الرئيسي	ن أو n	V.7.0.1.7.Y. 1	حجم المجال الإلكتروني وطاقته
المجالي (الثانوي)	ل أو ا	صفر،۲٬۱،(ن-۱)	شكل المجال الذي يتحرك فيه الإلكترون
الاتجاهي(المغناطيسي)	m _{ا،} أو م	- ل ،صفر ، + ل	اتجاه المجال الفرعي في الفراغ
الدوراني (المغزلي)	m _S م س أو	+ أو ألك م ل	اتجاه حركة الإلكترون حول نفسه

الأعداد الكمية الأربعة وأهميتها

7	۲	1	صفر	عدد الكم المجالي (الثانوي) (أ)
f	d	р	s	رمزه
معقد جداً	معقد	أجراس صماء	كروي	الشكل

العدد الكمي المجالي (الثانوي)

تدريب: احسب الأعداد الكمية لجميع الإلكترونات في المستوى الرئيسي الثالث(عدد الكم الرئيسي ن = ٣)؟

الحلء

u.e	96	J	ن
\frac{1}{7} \pm \frac{1}{2}	صفر	صفر	٣
サナ・サナ・サナ	- ۱، صفر ، +۱	1	
$\frac{1}{Y}\pm\cdot\frac{1}{Y}\pm\cdot\frac{1}{Y}\pm\cdot\frac{1}{Y}\pm\cdot\frac{1}{Y}\pm\cdot\frac{1}{Y}\pm$	-۲، - ۱، صفر، +۱، + ۲	۲	

مقارنة طاقة المجالات الإلكترونية

عند مقارنة طاقة المجالات الإلكترونية يمكن استخدام الطريقة التالية: نجمع عدد الكم الرئيسي مع عدد الكم المجالي أي (1+1) أو (0+1)

لكل مجال ثم نقارن المجموع والأعلى منها يمثل المجال الأعلى طاقة .

س-أي المجالات التالية أعلى طاقة؟ 28. 3d.2p

 $r = \cdot + r = 3s$

 $Y = \cdot + Y = 2s$

0= ++= 3d

r= 1+ r= 2p

ج-المجال الإلكتروني 3d أعلى طاقة .

وفي حالة تساوي المجموع بين المجالات فإن المجال الأعلى طاقة يحدده عدد الكم الرئيسي أي أن المجال 38 أعلى طاقة من المجال 29 لأن العدد الكمي الرئيسي3 أكبر من 2

بالرغم من تساوي ثائج المجموع في المجالين

Is<

الجدول الدوري

القانون الدوري لموسلي :

إذا رتبت العناصر تصاعدياً حسب زيادة العدد الذري فإن الخواص الفيزيائية والكيميائية تتكرر دورياً

الجدول الدوري:

جدول رتبت فيه العناصر حسب زيادة العدد الذري في صفوف أفقية وأعمدة رأسية الصفوف الأفقية تسمى دورات عددها سبعة والأعمدة الرأسية تسمى مجموعات:

١- ثمان مجموعات رئيسية (أ) أو (A)
 ٢- ثمان مجموعات فرعية (ب) أو (B) و هي العناصر الانتقائية أسماء بعض مجموعات الجدول الدوري:

8A	7A	2A	1A	المجموعة
الغازات النادرة	الهالوجينات	الفلزات القلوية الأرضية	الفلزات القلوية	اسمها

الجدول الدوري والتوزيع الإلكتروني،

يمكن الاستدلال من التوزيع الإلكتروني على موقع العنصر في الجدول الدوري وتكافؤه.

يتفق رقم الدورة مع رقم مستوى الطاقة الأخير في التوزيع الالكتروني لذرة العنصر.

يتفق رقم المجموعة مع مجموع عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الأخير ومنه يمكن معرفة التكافؤ.

التكافؤه عدد الالكترونات التي تفقدها أو تكتسبها أو تشارك بها ذرة العنصر عند دخولها في تفاعل كيميائي

ia	iv	in	io	18	ir	iY	in	رقم المجموعة
صفر	1-	۲-	۲-	٤±	۲+	۲+	1+	التكافؤ

أمثلة .

20 Ca 1s²/2s² 2p⁶/3s² 3p⁶/4s²

يقع العنصر في : ستوى الطافة الأخر هم المستدى الدا

ومن اتم

الالهالو

الدورة الرابعة لأن مستوى الطاقة الأخير هو المستوى الرابع المجموعة الثانية لأن عدد الإلكترونات الخارجية يساوي ٢

التكافة: +٢

Ne 1s2/2s2 2p6

يقع العنصر في:

الدورة الثانية لأن مستوى الطاقة الأخير هو المستوى الثاني المجموعة الثامنة لأن مجموع عدد الإلكترونات الخارجية يساوي ٨

V=1+1

التكافؤ: صفر

تحديد موقع العنصر الانتقالي في الجدول الدوري:

رقم الدورة يمثله أكبر عدد كمي رثيسي في التوزيع الالكتروني

ورقم المجموعة يعتمد على مجموع الكترونات مجال التكافؤ ويكون له ثلاث حالات:

١ - مجموع الكترونات مجال التكافؤ = (٣ -٧) الكترونات رقم المجموعة يتفق مع مجموع عدد الكترونات مجال التكافؤ

٢ - مجموع الكترونات مجال التكافؤ= (١٠-٨) الكترونات رقم المجموعة ٨ ب

٣- مجموع الكترونات مجال التكافؤ = (١١-١١) إلكترونا رقم المجموعة يتفق مع عدد الكترونات المجال الفرعي S

رقم المجموعة (السابعة ب) رقم الدورة (الرابعة) 4s²3d⁵

14.2p 3s 2s pan_

LEV

خواص العناصر في الجدول الدوري :

تعتمد الخواص الكيميائية للعناصر على التركيب الإلكتروني لذراتها وتحديداً على الإلكترونات الخارجية

من خواص العناصر في الجدول الدوري :

الحجم النري: يحدده حجم المجالات الالكترونية الخارجية.

جهد التأين : الطاقة اللازمة لإزالة أكثر الإلكترونات بعدا عن النواة من الذرة في حالتها الغازية ،

الأثفة الالكترونية، الطاقة المنبعثة عند استضافة الذرة المتعادلة إلكترون في حالتها الغازية .

السالبية الكهربائية؛ قابلية أحدى الذرتين المرتبطتين برابطة تساهمية للاستثثار بالزوج الالكتروني.

التدرج في المجموعة (من أعلى إلى أسقل)	التدرج في الدورة (من اليسار إلى اليمين)	الخاصية
يـزداد الحجم الـذري لأن العدد الكمي الرئيسي يزداد بزيادة العدد الذري	يقل. لأن العدد الكمي الرئيسي ثابت و عدد البروتونات يبزداد مما يزيد في قوى جذب النواة للالكترونات فيصغر الحجم	العجم الذري
يقل جهد التأين لزيادة بعد الإلكترون عن النواة مما يقلل قوة الجنب فتسهل إزالته		جهد التأين
نقل الألفة الالكترونية لصعوبة جذب الإلكترون لبعده عن النواة	تزداد بزيادة العدد الذري لأن الحجم الذري يقل مما يسهل جذب الإلكترون	الألفة الالكترونية
تقل السائبية الكهرباثية	تزداد بزيادة العدد الذري باستثناء الفازات النادرة .	السالبية الكهربائية
تزداد الخواص الفلزية لزيادة الحجم الذري وابتعاد الكترونات مستوى الطاقة الأخير ومن ثم سهولة الفقد	تقل الخواص الفلزية وتزداد الخواص اللافلزية	الخواص الفلزية

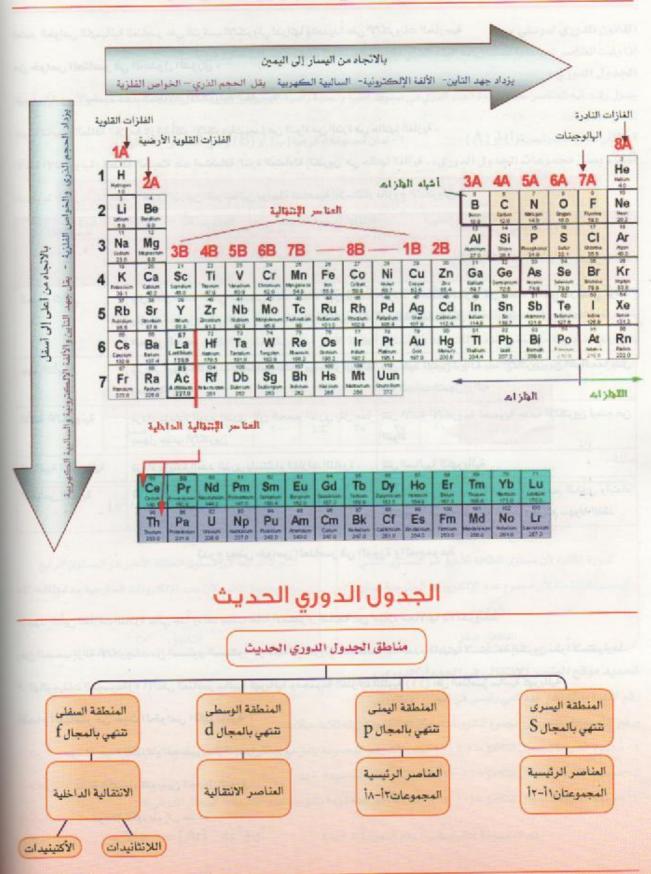
تدرج بعض خواص العناصر في الدورة والمجموعة

مر حظات ،

- وجهد التأين للغازات النادرة عالي جداً وذلك بسبب حالة الاستقرار الناتجة عن امتلاء مجالاتها بالالكترونات
- من الصعب إزالة الالكترونات من المستوى المستقر ، والألفة الإلكترونية منخفضة جداً لعدم قابليتها لاستضافة إلكترون نظراً لاستقرارها
 - و المجموعة (٧ أ) أعلى العناصر سالبية كهربائية ،ومجموعة الفلزات القلوية (١ أ) أقل العناصر سالبية كهربائية
 - العناصر من حيث الخواص الكهربائية :
 - فلزات : موصلة جيدة للكهرباء تقع على يسار الجدول الدوري .
 - الافلزات: عازلة للكهرباء تقع يمين الجدول الدوري
 - · أشباه فلزات: موصلة للكهرباء إلى حد ما .

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>

الجدول الدوري وخواص العناصر



-4-1

٢-أهم

المجمو

ا-يوجد

٢- الهالو

٤- الهالولاتستطيع

القطاعار

توجد العذ

١-عناصر

۲- عناصر

أمثلة على

١- المجمود

٢- المجموع

أمثلة على قطاعات الجدول الدوري :

القطاع 8: المجموعة (١١) والمجموعة (١٢)

المجموعة (٢) القلزات القلوية الأرضية	المجموعة (١) الفلزات القلوية
يوجد في المستوى الخارجي إلكترونان تفقدهما عناصر المجموعة لتعطي أيونات موجبة التكافؤ ٢٠	يوجد في المستوى الخارجي إلكترون واحد يفقد بسهولة لتعطي ايونات موجية التكافؤ +١
الكيميائي نزولا من أعلى المجموعة إلى أسفلها	يزداد الحجم الذري والخواص الفلزية والنشاط
مركبات وذلك بسبب نشاطها الكيميائي	لا توجد حرة في الطبيعة بل على صورة ه
حها: مثال من المجموعة (١٢) تحضير الكالسيوم	تحضر عناصرها بالتحليل الكهربائي لمصهور أملا
ر الي Ca Cl	Ca + Cl ₂

القطاع P: المجموعة (٥١) (النيتروجين)

١-يوجد في الطبيعة على عدة أشكال منها:١-غاز N2 في الهواء الجوي . ٢-متحد مع عناصر أخرى . ٣-على شكل بروتين

٢-يتكون جزيء النيتروجين من ذرتين مرتبطتين برابطة ثلاثية لذا فجزيئاته ثابتة .

٣- أهم مركباته النشادر (الامونيا)الذي يعتبر المادة الأولية الرئيسة لصناعة معظم الأسمدة النيتروجينية

٤-من خواص النشادر ذوبانه الشديد في الماء ويستدل على ذلك بتجربة النافورة .

المجموعة (٧ أ) الهالوجينات :

١-يوجد في المستوى الخارجي٧ إلكترونات وتحتاج إلكترون واحد ثذا الهالوجينات أكثر العناصر قدرة على اكتسابه.

٢- عدد الأكسدة للهالوجينات -١ في معظم تفاعلاتها و تأخذ أعداد أكسدة تتراوح بين ١٠ الى ٧٠ (عدا الفلور)

٣- الهالوجينات عناصر نشطة جداً ويقل التشاط بزيادة العدد الذرى.

٤- الهالوجينات عوامل أكسدة قوية وتقل قوتها بزيادة العدد الذري لذلك الفلور يؤكسد (يطرد)جميع الهالوجينات من هاليدانها بينما هي
 لاتستطيع أكسدته.

القطاعان d-f؛ العناصر الانتقالية

توجد العناصر الانتقالية في وسط الجدول وتنقسم إلى :

١-عناصر انتقالية رئيسية (القطاع d) تتوزع في ثلاث متسلسلات يحتوي كل منها عشرة عناصر

٢- عناصر انتقالية داخلية (القطاع) متسلسلتين اللانثانيدات والاكتينيدات وتتكون كل منها من ١٤ عنصراً

أمثلة على القطاع (d)

١- المجموعة الانتقالية الأولى (١ ب) فلزات العملة: النحاس، الفضة، الذهب.

٢- المجموعة (٨ب) تعتوي على تسمة عناصر وتصنف إلى مجموعتين: مجموعة الحديد ومجموعة البلاتين.

خلية ٢- المح

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية _www.yzco_ad.com/vb

التفاعل الكيميائى والمعادلة الكيميائية

التفاعل الكيميائي: تغير يطرأ على المواد المتفاعلة ينتج عنه مواد جديدة مختلفة في صفاتها عن المواد المتفاعلة ،

أنواع التفاعلات الكيميائية:



المعادلة الكيميائية

المعادلة الكيميائية: وصف موجز ودقيق للتفاعل الكيميائي .

أنواء التفاعلات الكيميائية،

١- تفاعلات الاتحاد ،

$$2 \text{HgO}_{(s)} \xrightarrow{\Delta} 2 \text{Hg}_{(l)} + O_{2(g)}$$

Cl_{2 (g)} + H_{2 (g)} -> 2HCl_(g)

 $2CO_{(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2CO_{2(g)}$

 $SO_{3(g)} + H_2O_{(l)} \rightarrow H_2SO_{4(l)}$

٢- تفاعلات التفكك (التحلل):

٣- تفاعلات الإزاحة (الإحلال) :

الإزاحة المفردة

الإزاحة المزدوجة

$$CuSO_{4 (aq)} + Zn_{(S)} \longrightarrow ZnSO_{4 (aq)} + Cu_{(s)}$$

$$IO \longrightarrow NaCl \longrightarrow AqCl \longrightarrow NaNO$$

$$_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \longrightarrow AgCl_{(s)} + NaNO_{3(aq)}$$

$$HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

الكتلة الذرية و المول

الكتلة الدرية : كتلة ذرة واحدة من العنصر بالنسبة لكتلة ذرة الكربون 12 C يستخدم جهاز مطياف الكتلة سبكتروجراف لقياس الكتل الذرية للعناصر عملياً بسرعة و بدقة متناهية.

الكتلة الجزيئية : مجموع كتل الذرات المكونة للجزيء .

مثال : الكتلة الجزيئية للماء H₂O = (١×١٦) + (٢×١) = ١٨ و.ك. ذ

(الكتلة الذرية للهيدروجين=١،الكتلة الذرية للأكسجين =١٦)

الرمز H يمثل مول واحدمن ذرات الهيدروجين، الصيغة , H تمثل مول واحد من جزيئات الهيدروجين

المول: الكمية من المادة التي تحوي عدد افوجادرو من أي شيء ذرات أو جزيئات أو........ عدد افوجادرو=۲۰،۲×۱۰۳

مثال : ۲ مول من حبات الرمل = ۲ × ۲ ،۰۲ × ۱۲ ،۰۱ "= ۱۰ × ۱۲ ،۰۲ " حبة رمل

لكتلة النزرية الجرامية: كتلة واحد مول (عدد افوجادرو) من الذرات الحقيقية للعنصر بوحدة الجرام

أوهى الكتلة الذرية بوحدة الجرام

مثال: الكتلة الذرية الجرامية للهيدروجين = ١جم

الكتلة الجزيئية الجرامية : كتلة واحد مول من الجزيئات بوحدة الجرام

أو الكتلة الجزيئية بوحدة الجرام

اكتلة الجزيئية الجرامية للماء = ١٨ جم

مثلة على الحسابات:

- كم عدد الجزيئات الموجودة في ٥٠٠ مول من الماء؟

عد الجزيئات =عدد المولات X عدد افوجادرو

 $=0, \cdot \times 7, \cdot 7, \cdot 7$ $\times 7, \cdot 7 \times 7, \cdot 7$ جزيء

- ما عدد مولات ذرات الأكسجين التي تحوي ١٠٥٨ ، ١٠ × ١٠ تذرة أكسجين ؟

عدد الولات = $\frac{\text{عدد الذرات}}{\text{عدد افوجادرو}} = \frac{\text{۱۰ × ۱,00}}{\text{n.v. ۲,00}} = 0.7, 0.00$

العلاقات الرياضية المرتبطة بحسابات المول عدد الذرات= عدد المولات X عدد افوجادرو عدد الجزيئات= عدد المولات X عدد افوجادرو كتلة المادة بالجرام = عدد المولات X كتلة المول كتلة المول أي (الكتلة الذرية أو الكتلة الجزيئية)

- اكتلة ٢٥, ١٠ مول من ثاني أكسيد الكربون؟علماً أن الكتلة الذرية للكربون=١٢. الكتلة الذرية للأكسجين =١٦

ت المادة بالجرام = عدد المولات X كتلة المول (الكتلة الجزيئية)

= 07, · X(YI XI) + (IX Y) = 07, · Xii = 11 جم

الحسابات والصيغ الكيميائية

يمكن حساب كتلة ذرات العناصر المكونة للمركب من معرفة كتلة (كمية) المركب حيث يستدل من الصيغة الجزيئية على عدد المولات والعلاقة الكمية بين المركب وعناصره مثال: جزيء Na2SO4

يحتوي جزيء واحد من كبريتات الصوديوم على:

٢ ذرة من الصوديوم

ا ذرة من الكبريت

٤ ذرات من الأكسجين

أي يحتوي مول واحد من كبريتات الصوديوم على:

٢ مول من ذرات الصوديوم

ا مول من ذرات الكبريت

1 مول من ذرات الأكسجين

الحسابات والمعادلة الكيميائية

يمكن الاستفادة من المعادلة الكيميائية عند حساب الكميات المستخدمة في التفاعل الكيميائي حيث تمثل المعادلة الموزونة النسبة بين أعداد المولات للمواد المتفاعلة والناتجة

٦ مول من بخار الماء + ٤مول من أول أكسيد النيتروجين - ٥مول من الأكسجين+ ٤ مول من النشادر س-كم مولاً من النشادر يلزم لإنتاج ١٢ مول من بخار الماء؟

$$H_2O$$
 من المعادلة: يتفاعل ٤ مول من NH_3 من المعادلة: H_2O المعادلة: NH_3 مول من NH_3 عدد مولات النشادر اللازمة = $\frac{17 \times 1}{2}$ = 8 مول

قوانين كيميائية أساسية

قوانين الاتحاد الكيميائي،

قانون حفظ الكتلة؛ كتلة المواد الناتجة تساوى كتلة المواد المتفاعلة.

قانون النسب الثابتة: يتألف كل مركب كيميائي نقي من نسب وزنيه ثابتة للعناصر المكونة له مهما اختلفت طرق تحضيره

النسبة المثوية لعنصر في مركب= كتلة العنصر ×١٠٠٠

مثال؛ عينة من الماء النقي H_2O كتلتها ١٠ جم فإذا كانت كتلة الهيدروجين في هذه العينة ١٠ اجم ، احسب نسبة كل من الأكسجين والهيدروجين في هذه العينة.

> الحل : كتلة الأكسجين =١٠ـ١١, ١ = ٨,٨٩ جم حيث أن كتلة الماء = كتلة الأكسجين + كتلة الهيدروجين

> > $\times \Lambda$ النسبة المتوية للأكسجين = $\frac{\Lambda \Lambda^4}{\Lambda}$ × Λ النسبة المتوية للأكسجين

النسبة المثوية للهيدروجين = $\frac{1.11}{1} \times 11.1 = 11.1 \times$

قواة

مثال

ح الحج

مثال:

حيث أن م

قوانين الغازات

قانون بويل، عند ثبوت درجة الحرارة فإن حجم مقدار معين من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط.

قانون شارل : عند ثبوت الضغط فإن حجم كتلة معينة من الغاز تتناسب طردياً مع درجة الحرارة المطلقة .

$$\frac{z, \times dv_0}{z} = \frac{z, \times dv_0}{z} = \frac{z, \times dv_0}{z}$$

الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي على نفس العدد من الجزيئات في ظروف متماثلة من الضغط و درجة الحرارة

مثال : ما حجم بخار الماء الناتج من تفاعل النر من الهيدروجين مع ما يكفي من الأكسجين؟

$$2H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2H_{2}O_{(g)}$$

الحل

معادلة الحالة الغازية؛

ح الحجم باللتر ، ض ضغط جوي ، ن عدد المولات ، ك ثابت الغاز = ٠٠٠٨٠ ، ت درجة الحرارة المطلقة (كالفن)

مثال: ما حجم ٢٨ جم من غاز النيتروجين إذا كان الضغط ١ ضغط جوي و درجة الحرارة صفر مئوى ؟

الحل

کتلة المول الواحد من
$$N_2 = 1$$
 + ۲۸ حول کتلة المول الواحد من N_2

عدد المولات =
$$\frac{11 كتلة بالجرام}{ كتلة المول الواحد $} = \frac{7 \Lambda}{7 \Lambda} = 1$ مول$$

ملاحظة هامة

حجم المول الواحد من أي غاز في الظروف المعيارية = ٤, ٢٢ لتر.

الظروف المعيارية هي: ضغط جوي واحد و درجة الحرارة صفر مئوي .

قانون دالتون:

لضغط الكلي لخليط من الغازات يساوي مجموع الضغوط الجزيئية للغازات المكونة لهذا الخليط.

ضغط الخليط =
$$\frac{b \times c}{7}$$
 × مجموع عدد مولات الغازات في الوعاء

حيث أن مجموع عدد مولات الفازات في الوعاء= (ن + ن + ن ب)

تحديد الكتل الجزيئية للمواد

أولاً، تحديد الكتل الجزيئية للفازات،

يمكن تحديد الكتل الجزيئية للغازات بإحدى طريقتين:

١- الاعتماد على مبدأ افوجادرو: حيث يمكن إيجاد الكتلة الجزيئية لغاز معلوم الكثافة بمقارنته بغاز معلوم الكتلة الجزيئية والكثافة عند الظروف نفسها من الضغط ودرجة الحرارة ونطبق العلاقة الرياضية التالية:

> ج = الكتلة الجزيئية للغاز الأول حيث: كث = كثافة الغاز الأول

ج = الكتلة الجزيئية للغاز الثاني كثر = كثافة الغاز الثاني

٢- تعتمد هذه الطريقة على معرفة حجم وضغط ودرجة حرارة كتلة محددة من الغاز المجهول ثم تطبيق معادلة الحالة الغازية لإيجاد عدد ح X ض= ن X ك X ت المولات:

ثم نوجد الكتلة الجزيئية الجرامية من قانون عدد المولات.

ثانيا، تحديد الكتل الجزيئية للسوائل المتطايرة،

المبدأ العلمي لتحديد الكتل الجزيئية للسوائل المتطايرة: تبخير السائل المتطاير وحساب حجمه ودرجة حرارته وضغطه ثم تطبيق معادلة الحالة الغازية لإيجاد عدد المولات(ن) - X 公 X ン= 心 X p

ومن عدد المولات المحسوب نوجد الكتلة الجزيئية الجرامية .

ثالثاء تحديد الكتل الجزيئية للمواد الصلبة،

انخفاض الضغط البخاري لسائل عند إذابة مادة غير متطايرة فيه ينتج عنه:

٢) انخفاض في درجة التجمد. ١) ارتفاع في درجة الغليان.

تستخدم هاتان الخاصتان في تحديد الكتل الجزيئية للمادة الصلبة (المذاب)

من القوانين المستخدمة في حساب الكتل الجزيئية للمواد الصلبة ،

الارتفاع في درجة الغليان= ثابت الارتفاع في درجة الغليان X التركيز بالمولالية

الانخفاض في درجة التجمد = ثابت الانخفاض في درجة التجمد X التركيز بالمولالية

عدد مولات المذاب = المولالية X كتلة المذيب بالكجم

التركيز الفعلي للمحلول = تركيز المحلول X عدد الجسيمات المتفككة من الجزىء الواحد

كبية الح

حرارة التفاعل الكيميائي

قانون حفظ الطاقة: الطاقة لا تفنى ولا تستحدث من العدم (في حدود قدرة المخلوق) وإنما تتحول من شكل إلى آخر.

تنقسم التفاعلات الكيميائية من حيث حرارة التفاعل الكيميائي إلى:

١-تفاعلات طاردة للحرارة ٢-تفاعلات ماصة للحرارة

تفاعلات ماصة للحرارة(مستهلكة)	تفاعلات طاردة للحرارة(منتجة)	وجه المقارنة
تفاعلات تكتسب طاقة عند حدوثها من المحيط	تفاعلات تفقد طاقة عند حدوثها	التعريف .
تفاعلات التفكك	تفاعلات الاحتراق – التعادل	مثال
حرارة +CaCO _{3(s)} \longrightarrow CO _{2(g)} +CaO _(s)	حرارة+ O _{2(g)} + O _{2(g)} → 2CO _{2(g)} + حرارة	معادلة
(موجبة) ΔΗ > صفر المحتوى الحراري للمواد الناتجة أكبر من	(سالبة) AH < صفر المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة أكبر من	حرارة التفاعل (ΔH)
المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة	المحتوى الحراري للمواد الناتجة	STREET STORES
المحتوي الحراري	المحتوى الحراوي مواد متفاعلة	رسم بياني
<u>Alclain alga</u>	مواد ناتجة	90.9H
تفاعل ماص للحرارة	تفاعل طارد للحرارة	A STATE OF S

الحرارة من المعادلة الكيميائية :

عال: احسب كمية الحرارة الناتجة عن احتراق ٢ جم من الكربون حسب المعادلة التالية :

(الكتلة الذرية للكربون = ١٢)

الكتلة بالجرام $\frac{1}{100} = \frac{1}{100} = \frac{1}{100} = \frac{1}{100} = \frac{1}{100}$

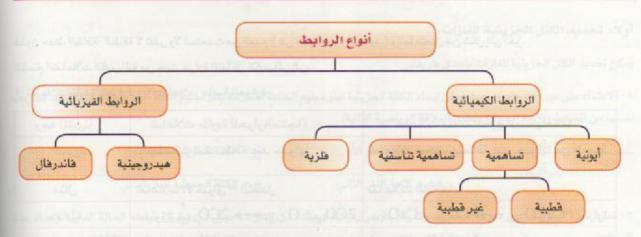
المعادلة ينتج من احتراق ٢مول من الكربون ٥٢ كيلو سعر إذاً ينتج من احتراق ٥٠٠ مول من الكربون س كيلو سعر

ية الحرارة التي تنتج من احتراق ٥ ، ٠ مول $= \frac{0. \times 0.7 \times 0.00}{4}$ = ١٣ كيلو سعر

ع حساب حرارة التفاعل الكيميائي :

محتوى الحراري للمواد : حرارة التفاعل (ΔH) = المحتوى الحراري للنواتج - المحتوى الحراري للمتفاعلات المنقاء الرابطة : طاقة التفاعل = الطاقة الناتجة عن تكوين الروابط - الطاقة اللازمة لكسر الروابط ΔH) وتخالفها في الإشارة

الروابط الكيميائية



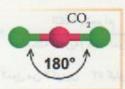
مثال	التعريف	الرابطة
تحدث الرابطة الأيونية بين ذرات الفلزات واللاطلزات مثال :KBr، CaO ، NaCl	قوة ناتجة من تجاذب كهربي بين الآيون الموجب والأيون السالب،حيث تفقد أحد الذرات إلكترون أو أكثر وتكتسبه الذرة الأخرى	الرابطة الأيونية
الجزيئات ثقائية الذرية في اللافلزات مثل O_2 ، H_2 ، وجزيئات أخرى من ذرات مختلفة مثل $\mathrm{HF.CO}_2$ ، CH_4	قوة بين ذرتين تتكون من زوج الكتروني ناتج عن مساهمة كل ذرة بإلكترون واحد من الكترونات التكافؤ.	الرابطة التساهمية

<mark>قطبية الجزيئات</mark>؛ تكون الرابطة التساهمية قطبية عند وجود فرق في السالبية الكهربائية بين الذرتين المشاركتين في الرابطة ، ويكون المرك التساهمي قطبي عندما تكون محصلة العزم الكهربائي له لا تساوي صفر .

يمكن تحديد أن كان الجزيء التساهمي قطبي أو غير قطبي من معرفة ؛

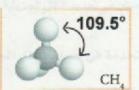
١- السالبية الكهربية للذرات المكونة للجزيء وبالتالي قطبية كل رابطة من روابط الجزيء

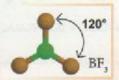
٢- الشكل الهندسي للجزيء.

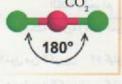














أمثلة لجزئيات تساهمية غير قطبية

O2,Cl2,H2-1 غير قطبية لتساوي السالبية الكهربائية في ذرات الجزيء.

CO2-2 وجزيء CCl جزيئات غير قطبية لأن محصلة العزوم الكهربائية لروابطها القطبية يساوي صفر

FOA

تنسيق و تجميع: محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس)

منتدیات یزید التعلیمیة www.yzeced.com/vb

الراء

رابط

والثاة

الرابع

الرايد

كهرباة

رابطة

سرعة

العوامل

طبيعة ا

(روابط

تركيزا

ترجة الع المواد الح

الرابطة التساهمية التناسقية:

رابطة تنشأ بين ذرتين إحداهما تحتوي على زوج أو أكثر من الإلكترونات الحرة والثانية تحتاج هذه الإلكترونات. مثال تكون أيون الأمونيوم "NH

الرابطة الفلزية: رابطة تشد الذرات مع بعضها البعض داخل الفلز

الرابطة الهيدروجينية:

رابطة فيزيائية تتكون بين الجزيئات القطبية عندما تقع ذرة الهيدروجين بين ذرتين لهما سالبية كهربائية عالية في جزيئين مختلفين.

رابطة فاندر فال، قوى الترابط التي تشد جزيئات المادة الواحدة المتعادلة كهربياً مع بعضها البعض





سرعة التفاعل الكيميائي

سرعة التفاعل الكيميائي:

معدل التغير في كميات (تركيز) المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن.

العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي،

سرعة التفاعل الكيمياني	ل المؤثر	العام
كلما كانت المادة أبسط تركيباً كيمياثياً كانت أسرع تفاعلاً.	كلما قلت الروابط وحالتها الفيزياثية) ترتيب سرعة التف ترتيب سرعة التف المادة، نشاطها، وحالتها الفيزياثية المادة، نشاطها، وحالتها الفيزياثية البسيدات المادة، نشاطها، وحالتها الفيزيات البسيدات المادة، نشاطها، وحالتها الفيزيات البسيدات المادة، نشاطها، وحالتها الفيزياثية الفيزياثية المادة، نشاطها، وحالتها المادة، وحال	
كلما قلت الروابط في الجزيء زادت سرعة التفاعل الكيميائي ترتيب سرعة التفاعلات من حيث طبيعة المادة ١- الأيونات البسيطة ٣- الجزيئات قليلة الروابط ١- الجزيئات قليلة الروابط		
تفاعلات نتم في وسط متجانس من حالة واحدة من حالات المادة تزداد سرعة التفاعل بازدياد تركيز المواد المتفاعلة	تفاعلات متجانسة	تركيز المواد الداخلة
تفاعلات تتم في وسط غير متجانس من حالات المادة تعتمد سرعة التفاعل على مساحة منطقة التلامس بين المواد المتفاعلة كلما ذادت منطقة التلامس ذادت منطقة التنامل الكيائ	تفاعلات غير متجانسة	في التفاعل
كلما زادت منطقة التلامس زادت سرعة التفاعل الكيميائي تزداد سرعة التفاعل بارتفاع درجة الحرارة	رجة الحرارة لمواد الحافزة	
تزداد سرعة التفاعل في وجود المواد الحافزة		

قانون سرعة التفاعل الكيميائي:

أي أن قانون سرعة التفاعل هو حاصل ضرب تراكيز المواد المتفاعلة كل منها مرفوع إلى أس يساوي معاملها

خط سير التفاعل: الخطوات المكونة للتفاعل الكلي.

في التفاعلات التي تتم في أكثر من خطوة فإن الخطوة البطيئة هي المحددة لسرعة التفاعل .

مثال: اكتب (قانون سرعة التفاعل) للتفاعل التالي:

$$NO_{2(g)} + CO_{(g)} \longrightarrow NO_{(g)} + CO_{2(g)}$$

 $[NO_2]^2 \times$ ثابت = ثابت : سرعة التفاعل المرعة التفاعل المرعة التفاعل المرعة التفاعل المرعة التفاعل المرعة المرع

نظرية التصادم ،

فروض نظرية التصادم:

١-تصادم الجزيئات شرط أساسي لحدوث التفاعل.

٣-ليس ضرورياً أن تكون جميع التصادمات مثمرة فهذاك تصادمات غير مثمرة لا ينتج عنها تفاعل كيمياثي

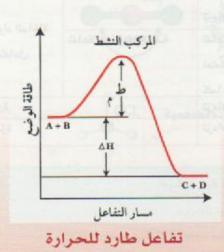
شروط التصادم المثمر:

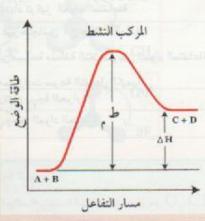
١- أن تتخذ الوحدات المتصادمة أوضاع مناسبة من حيث المسافة والاتجاه لحظة التصادم.

٣- أن يتوفر للوحدات المتصادمة حد أدنى من الطاقة يكفي لحدوث التفاعل وهو ما يسمى بالطاقة المنشطة .

الطاقة المنشطة طرع هي الطاقة الضرورية لتحويل المواد المتفاعلة إلى المركب النشط.

المركب النشط: مركب غير ثابت يتكون لحظياً عند اكتساب المواد المتفاعلة كمية من الطاقة المنشطة ويمكن تمثيل ذلك بيانيا:





تفاعل ماص للحرارة

هي الحا

خواص

ا-خواص

٢-الانزار

۲-تجه ا

ا-خواصر

قانون ٿ

في التفاء

7 27.27

إذاكان

یدل علی إذا کان ص

يدل على أ

حسابات

حساب ثار

١- إذا ض

Se 131 -Y

)_{2(g)} O_{2(g)}

٢- إذا كان

ملاحظة هامة

لا يكتب تركيز المادة الصلبة (5) وتركيز المذيب في الحالة السائلة كالماء (1) في قانون ثابت الانزان الكيميائي لأنها

الاتزان الكيميائى

حالة الاتران الكيميائي:

هي الحالة التي تكون فيها سرعتا التفاعلين العكسيين متساوية ،

خواص حالة الاتزان الكيميائي:

١-خواص المجموعة المتزنة المنظورة ثابتة مع الزمن.

*-الاتزان الكيميائي ذو طبيعة ديناميكية (نشط).

٣- تتجه التفاعلات الكيميائية نحو الاتزان تلقائياً

خواص المجموعة عند الاتزان ثابتة في ظروف معينة .

قانون ثابت الاتزان k ،

في التفاعل التالي: a A + b B = c C + d D $\frac{[C]^{\circ} \times [D]^{\circ}}{[A]^{\circ} \times [B]^{\circ}} = K$ ئابت الاتزان

دلالة شابت الاتزان

إذا كان كبيرا (١ < K)

يدل على أن معظم المواد المتفاعلة تحولت إلى نواتج عند حالة الاتزان.

اذا كان صغيرا (X > 1)

يدل على أن معظم المواد المتفاعلة لم تتحول إلى نواتج .

حسابات متعلقة بالاتزان الكيميائي،

حساب ثابت الاتزان لتفاعل ما بدلالة ثابت اتزان تفاعل آخرله علاقة به

إذا ضرب تفاعل ما في معامل فإن ثابت الانزان الجديد يرفع إلى أس يساوي ذلك المعامل

K ثابت الاتزان للتفاعل الأول

 $H_{2(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} = H_2O_{(g)}$

K, ثابت الاتزان للنفاعل الثاني

 $2H_{2(g)} + O_{2(g)} = 2H_2O_{(g)}$

 $(K_1)^2 = K_2$

*- إذا عكس اتجاه تفاعل ما فإن ثابت الاتزان الجديد يساوي عكس ثابت الاتزان الأول.

K, ثابت الاتزان للنفاعل الأول

CO(g) + 1/2 O(g) = CO(g)

K ثابت الاتزان للتفاعل الثاني

 $CO_{2(g)} = CO_{(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)}$

-- إذا كان التفاعل مركبا من مجموعة تفاعلات فإن ثابت اتزان التفاعل الكلي يساوي حاصل ضرب ثوابت الاتزان لكل التفاعلات المكونة له .

K, ثابت الانزان للتفاعل الأول

K, ثابت الانزان للتفاعل الثاني

K, ثابت الاتران للتفاعل الثالث

C + 1/2 O2 (g) = CO (g)

CO_(g) + 1/2 O_{2(g)} = CO_{2(g)}

 $C_{(s)} + O_{2(g)} = CO_{2(g)}$

 $K_2 \times K_1 = K_2$

العوامل المؤثرة على الاتزان الكيميائي،

مبدأ لوشاتلييه بالنسبة للتفاعلات الكيميائية،

إذا أثر مؤثر ما مثل درجة الحرارة أو الضغط أو التركيز على تفاعل كيميائي في حالة انزان فإن التفاعل بسير في الاتجاه الذي يقاوم فعل هذا

	العامل) المؤشر		تأثيره على حالة الأتزان الكيميائي	دابت الاتزان k
ا-التركيز	زيادة تركي	ز المواد المتفاعا		ينزاح الاتزان نحو اليمين(اتجاه أمامي)	ثابت لا يتغير
	زيادة تركي	ز المواد الناتجة		ينزاح الانزان نحو اليسار (اتجاه خلفي)	BE CHANGE
	نقص تركي	ز المواد المتفاء		ينزاح الانزان نحو اليسار (اتجاه خلفي)	Es toracous
	نقص تركي	ز المواد الثاتجة	NO,-	ينزاح الانزان نحو اليمين(اتجاه أمامي)	Market Annual St.
١-الضغط	اختلاف	زيادة ال	نط	ينزاح الانزان في الاتجاء الذي يكون فيه عدد المولات أقل	ثابت لا يتغير
	عدد المولاه	ت نقص ال	فط	ينزاح الانزان في الاتجاه الذي يكون فيه عدد المولات أكثر	no restal
	عند تساوي	, عدد المولات	e terres d	حالة الانزان لانتأثر	-
۲-درجة	زيسادة	التفاعلات الما	الحرارة	ينزاح الانزان نحو اليمين (انجاه أمامي)	تزداد قيمته
لحرارة	درجـــة	التفاعلات الط	-1 111	/ str. L ath L . H . t . L . M . L . L	EK) LAME
- تصابح الم	الحرارة	an Cyclan	ه للحرارة	بنزاح الاتزان نحو اليسار (اتجاه خلفي)	تقل قيمته
ة-المواد الحاه	اهزة			لا تؤثر لأنها تزيد من سرعة التفاعلين العكسيين	ثابت لا يتغير

ملاحظات

١- التفاعل الأمامي (الطردي) (من اليسار إلى اليمين) يعني ناحية المواد الناتجة .

التفاعل الخلفي (العكسي) (من اليمين إلى اليسار) يعنى ناحية المواد المتفاعلة

٢- تأثير انخفاض درجة الحرارة على حالة الاتزان و ثابت الاتزان عكس تأثير زيادة درجة الحرارة تماماً .

المحل

١- أنو

المحل الماء.

الكلور

۲-أتو

المحلو

المحلو

المحلو

طرق

-11-1

ماذايعا

ج-يعني

كتلة الم

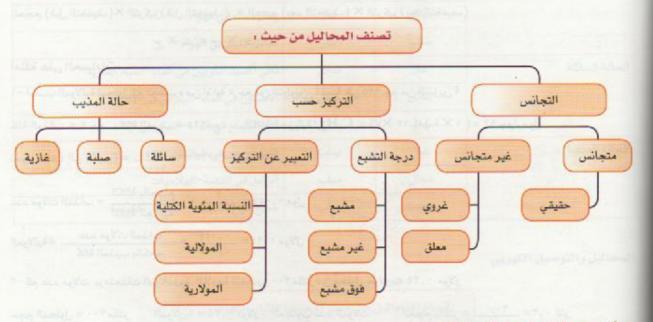
كتلة الم

٢-الجز

المولال

المحاليل

المحلول: مخلوط مكون من مادتين رئيسيتين المديب (الأكثر كمية) والمداب (الأقل كمية)



١ - أنواع المحاليل من حيث التجانس

المحلول الحقيقي: محلول متجانس التركيب والخواص من مادنين أو أكثر غير متحدتين كيميائياً مثل محلول السكر في الماء

المحلول المعلق : محلول غير متجانس التركيب والخواص وجزيئاته ترى بالعين المجردة ويمكن فصله بالترويق مثل محلول الطباشير في الماء.

المحلول الغروي: هو محلول غير متجانس التركيب والخواص ولا يمكن تمييز جزيثاته بالعين المجردة ويمكن تمييزه بالمجهر مثل محلول حمض الكلور.

٢- أنواع المحاليل من حيث درجة التشبع

المحلول المشبع: هو الذي لا يقبل إذابة المزيد من المذاب عند درجة الحرارة والضغط المحددين

المحلول الغير مشبع كمية المذاب أقل من الكمية اللازمة لحدوث التشبع عند درجة الحرارة والضغط المحددين

المحلول فوق المشبع: كمية المذاب التي تفوق ما قد يمكن للمذيب إذابته في الظروف العادية

طرق التعبير عن تركيز المحاليل ،

١- النسبة المثوية الكتلية للمذاب: عدد الوحدات الكتلية للمذاب في ١٠٠ وحدة كتلية مماثلة من المحلول

ماذا يعني أن النسبة المثوية الكتلية لمذاب معين في الماء هي ١٠٪ ؟

ج-يعني أن ١٠٠جم من المذاب ذائب في ١٠٠جم من المحلول

كتلة المحلول = كتلة المذاب (جم) + كتلة المذيب (جم)

كتلة المذيب=١٠٠١-١٠٩جم من الماء

٢-الجزيئية الكتلية (المولالية)

المولالية: عدد المولات من المذاب في ١٠٠٠ جم من المذيب.

النسبة المثوية الكتلية للمذاب =

المولالية = عدد مولات المذاب كثلة المذيب (بالكيلوجرام)

كتلة المذاب ×١٠٠٠

المولارية = عند مولات المذاب حجم المحلول (باللتر)

٣- الجزيثية العجمية (المولارية)

المولارية: عدد المولات من المذاب في لتر واحد من المحلول.

٤- قانون التخفيف:

الحجم (قبل التخفيف) × التركيز (قبل التخفيف) = الحجم (بعد التخفيف) × التركيز (بعد التخفيف)

أمثلة على الحسابات

١- احسب المولالية لمحلول تم تحضيره من إذابة ٥ جم من التولوين ٢٠٥ هي ٢٢٥ جم من البنزين ؟

كتلة المذاب = 0 جم ، كتلة المذيب = ٢٢٥ جم مول الكتلة الجزيئية لـ C_yH_g مول الكتلة المذاب = 0 جم مول كتلة المذيب = ١ كتلة المذيب = ١٠ جم مول كتلة المذاب = 0 جم مول كتلة المذيب = ١٠ جم مول كتلة المذاب = 0 جم مول كتلة المذيب = ١٠ جم مول كتلة المذاب عند المدين = 1 مول كتلة المذيب = 1 مول كتلة المدين = 1 مول كتلة

نحول (جم) إلى (كجم) = ٢٢٥ = ٢٢٥ ، ٠ كجم

عدد مولات المذاب = $\frac{1 | \Delta x|^2}{| \Delta x|^2} = \frac{0}{| \Delta x|^2} = \frac{0}{1 + 1}$ عدد مولات المذاب = $\frac{1}{1 + 1}$

المولالية= عدد مولات المذاب = ٢٠٠٥ = ٢٤٠ مولال كتلة المذيب بالكجم

٢- كم عدد مولات برمنجنات البوناسيوم اللازمة لتحضير ٢٠٠ مللتر من محلول مولاريته ٢٥٠ . مولار

حجم المحلول = ٢٠٠ مللتر المولارية = ٢٥, ٠ مولار المطلوب عدد المولات الحجم باللتر = ٢٠٠ تتر

المولارية= عدد المولات حجم المحلول باللتر

عدد المولات = المولارية X حجم المحلول باللتر = ٢٥٠ ، ٢ × ، ١٠٥ = ٠ ،١٠٠ مول

٣- أنواع المحاليل من حيث حالة المذيب

المذيب	المذاب	المحاليل	
غاز	غاز	الحالة الغازية	
غاز	سائل سا		
غاز	صلب	والخ ملتوريس ويالات	
سائل	غاز	الحالة السائلة	
سائل	سائل		
سائل	صلب	2.861 H244,	
صلب	غاز	الحالة الصلبة	
صلب	سائل	O SERVICE TO A TOTAL T	
مىلب	صلب		
	غاز غاز غاز سائل سائل سائل سائل سائل صائل	غاز غاز سائل عاز ماز سائل عاز سائل سائل سائل سائل سائل سائل سائل سائل	

المحاليل والتوصيل الكهربي



الفرق بين التفكك والتأين

HEATH.

عملية فصل الروابط بين الأيونات الموجودة في المركب الأيوني بحيث تصبح حرة الحركة في الماء.

$$NaCl_{(s)} \xrightarrow{H_1O} Na^*_{(aq)} + Cl^*_{(aq)}$$

التأين

تحويل الجزيثات غير الأيونية إلى أيونات و جعلها حرة الحركة في الماء $H_2O \to H_3O^*_{(aq)} + Cl^*_{(aq)}$

الحموض والقواعد

	الحبض	القاعدة
لتعريف الحديث	المادة التي تزيد من أيونات الهيدرونيوم H3O في المحاليل المائية	المادة التي تزيد أبونات الهيدروكسيد في المحاليل الماثية،أو المادة التي تتفاعل مع الحمض وتفقده خواصه
ىئال	حمض الكلور HCl حمض الخل CH ₃ COOH	هيدروكسيد الصوديوم Na OH هيدروكسيد البوتاسيوم KOH
معادلة التفكك	$HCI \xrightarrow{H_2O} H_3O_{(aq)} + C1_{(aq)}$	NaOH H2O Na (aq) +OH (aq)
	تعاريف أخرى للحموض والق	اعد
النظرية الأيونية (ارهينيوس)	المادة التي ينتج من تفككها في المحاليل المائية أيون الهيدروجين H (البروتون).	المادة التي ينتج من تفككها في المحاليل المائية أيون الهيدروكسيد (OH).
تعریف لوري و برونشتد	المادة التي لديها القابلية لفقد البروتون أو منحة .	المادة التي لديها القابلية لتقبل البروتون أو أُخذة .
مثال	قاعدة مقترنة حمض مقتر لإيجاد الحمض المقترن للقاعد	HCl + NH ₃ = ن قاعدة حمض ة نضيف بروتون مائي (H) . لحمض ننزع بروتون مائي
تعريف لويس	المادة التي لديها القابلية لتقبل أو اكتساب زوج من الالكترونات.	المادة التي تديها القابلية تفقد أو منح زوج من الالكترونات .
مثال		H: N: + H+ - حمض قاعدة
	BF3 والأيونات الموجبة مثل ** Zn	H ₂ O والأيونات السالبة مثل - S

المواد المترددة؛ هي المواد التي تتفاعل مع الحمض و تفقده خواصه و تتفاعل مع القاعدة و تفقدها خواصها

. $\mathrm{Al}(\mathrm{OH})_3$ مثل هيدروكسيد الخارصين $\mathrm{Zn}(\mathrm{OH})_2$ و هيدروكسيد الألمنيوم

التعادل: إتحاد حمض مع قاعدة بحيث تتلاشى صفات الحمض والقاعدة.

الأدلة: مواد يتغير لونها في مجال محدد من درجة تركيز أيون الهيدروجين للوسط الذي أدخلت فيه . و لا تؤثر في سير التفاعل مثل دليل على الشمس ،الميثيل البرتقالي .

H,O]

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية <u>www.yzeeed.com/vb</u>

حسابات الحموض والقواعد

الأس الهيدروجيني (PH) : مقياس أسهل يعبر عن تركيز أيونات الهيدرونيوم بأرقام بسيطة .

اللوغاريتم السالب لتركيز أيون الهيدرونيوم للأساس عشرة.

القوانين المستخدمه في حساب الأس الهيدروجيني والأس الهيدروكسيدي:

 $[H_3O^*]$ الأس الهيدروجيني $pH = -te[H_3O^*]$

 $[OH^-]$ الأس الهيدروكسيدي pOH = -لو

 $: K_w$ ثابت تفكك الماء

 $14-1 \cdot \times 1 = [H_3O^-] \times [OH^-] = K_w$

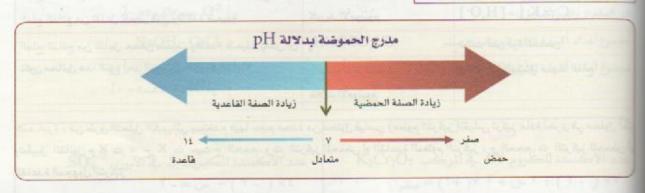
15= "-1 × X - = pH + pOH = pK

القوالين المستخدمة في حساب الاس الهيدروجيني والاس الهيدروطسيدي :

PH = ۷ في المحلول المتعادل

PH < ٧ في المحلول الحمضي

PH > V في المحلول القاعدي V = V في المحلول المتعادل $V=V^{-1}$ = V



قوانين حساب ['H3O'] في الحموض و [OH] في القواعد (القوية و الضعيفة)

القواعد القوية	الحموض القوية	
كـــك كليــــاً في المحلول المائي " أي رويدا منه من والتوريد	الإناحادي الكور فيمالية التي تتفا	
OH] = تركيز القاعدة الأصلية	$[H_3O] = (H_3O)$ = [H_3O	
مثال: هيدروكسيد الصوديوم NaOH	مثال: حمض الكلور HCl	
القواعد الضعيفة	الحموض الضعيفة	
ك أوتتأين جزئيــــاً في المحلول المائي	هي التي تتفك	
$C_b \times K_b = [OH']$	$C_a \times K_a$ = [H ₃ O]	
ثابت تفكك القاعدة الضعيفة $K_{_{b}}$	K ثابت تفكك الحمض الضعيف	
التركيز الأصلي للقاعدة C_b	C التركيز الأصلي للحمض	
مثال: النشادر NH	مثال: حمض الخليك CH ₃ COOH	

المحلول المنظم: هو الذي يقاوم التغير المفاجئ في تركيز أيونات الهيدرونيوم (أوالأس الهيدروجيني)عند إضافة حمض أو فاعدة إليه . التميق: تفاعل الأيونات الناتجة من الملح مع الماء لتوليد أيونات الهيدروكسيد أو الهيدرونيوم

الملح: المادة التي تنتج من تفاعل حمض و قاعدة ،وتذوب معظم الأملاح في الماء وتتفكك إلى ايونات موجبة وسالبة في المحلول ، وتختلف قيم pH في المحاليل المائية للأملاح ، وتعتمد الصفة الحمضية أو القاعدية لهذا المحلول على نوع الحمض والقاعدة المشتق منهما الملح .ويتضح ذلك من خلال الجدول التالي:

نوع الملح	مثال	قيمة pH للمحلول
الملح المتعادل : الناتج من تفاعل حمض قوي وقاعدة قوية	NaCl	v = pH
الملح القاعدي: الملح الناتج من تفاعل حمض ضعيف وقاعدة قوية	CH ₃ COONa خلات الصوديوم	PH أكبر من PH $C_{_{\mathrm{s}}} \times K_{_{\mathrm{h}}}$ $=$ [OH] $C_{_{\mathrm{s}}} \times K_{_{\mathrm{h}}}$ حيث $K_{_{\mathrm{h}}}$ ثابت تميؤ الملح $C_{_{\mathrm{s}}}$ التركيز الأصلي لمحلول الملح
الملح الحمضي: الملح الناتج من تفاعل حمض قوي وقاعدة ضعيفة	NH ₄ Cl كلوريد الأمونيوم	pH اهل من v اهل من pH الحري ا
الملح الناتج من تفاعل حمض ضعيف وقاعدة ضعيفة يمكن أن تكون محاليل هذا النوع أحد المحاليل الثلاثة السابقة	CH3COONH4 خلات الأمونيوم	تعتمد على قوة الحمض و القاعدة المشتق منهما الملح

المعايرة: من طرق التحليل الكيميائي يستخدم فيها حجم محدد من محلول قياسي (معلوم التركيز) لقياس تركيز مادة أخرى في محلول آخر وتطبيق القانون ح × ت ح ح × ت حيث ح الحجم، و ت التركيز للحمض أو القاعدة المعلوم التركيز ، ح الحجم، ت التركيز للحمض أو القاعدة المعلوم التركيز ، ح الحجم، ت التركيز للحمض أو القاعدة المجهول التركيز .

الأكسدة و الاختزال

الأكسدة : كل تفاعل يتم فيه فقد إلكترون أو أكثر .

الاختزال؛ كل تفاعل يتم فيه اكتساب الكترون أو أكثر .

عدد الأكسدة : عدد الإلكترونات التي يمكن أن تفقدها أو تكتسبها أو تساهم بها ذرة العنصر خلال التفاعل

ملاحظة : عدد الإلكترونات المفقودة في عملية الأكسدة تساوي عدد الإلكترونات المكتسبة في عملية الاختزال

مثال	عدد الأكسدة ويراك الدالية المراكبة	
Na - O ₂ - I ₂	عدد أكسدة العناصر النقية الغير متحدة (الحرة) = صفر	
NaCl-KBr-K ₂ SO ₄	عدد أكسدة عناصر المجموعة الأولى في مركباتها = +١	
Ca(OH) 2-CaCl2 - CaSO4	عدد أكسدة عناصر المجموعة الثانية في مركباتها = +٢	
HBr - KCl - MgCl ₂ -Na I Cl ₂ O مثال	عدد أكسدة عناصر المجموعة السابعة في مركباتها =-١ عدا مركباتها مع الأكسجين تأخذ عدد أكسدة = +١ (إلا الفلور السالب دائماً)	
HBr - H ₂ O NaH - CaH ₂	عدد أكسدة الهيدروجين في مركباته = +١ عدا الهيدريدات (مركبات الهيدروجين مع الفلزات)عدد الأكسدة =-١	
NaOH - H ₂ O H ₂ O ₂ - Na ₂ O ₂ OF ₂	عدد أكسدة الأكسجين في مركباته = - ٢ عدا ١- فوق الأكاسيد عدد الأكسدة للأكسجين = - ١ ٢- فلوريد الأكسجين عدد الأكسدة للأكسجين = + ٢	
* Na عبد الأكبيدة = +1 O-2 عبد الأكبيدة = -2	عدد أكسدة الأيون اليسيط المكون من ذرة واحدة =شحنته نوعاً ومقداراً (العدد الذي يحمله في المقدار وفي الإشارة)	
NaOH - CaCl,	مجموع أعداد أكسدة ذرات المركب = صفر	
NO عدد الأكسدة = -1 1+ عدد الأكسدة = +1		

مثال۲:	مثال: مثال:	
عدد الأكسدة للكبريت S في الأيون 2-SO4	عدد الأكسدة للكروم Cr في المركب K ₂ Cr ₂ O ₇	
3×(-Y)+ w=-Y	۷× (- ۲) + ۲ س + ۲ × (+۱) = صفر	
- ۸ + س = ـ ۲	- ۲۲ + ۲۲ من = منفر	
- ٦ + س = ٠ س = + ٦ (عدد أكسدة الكبريت)	٢ س = + ١٢ س = + ٦ (عدد اكسدة الكروم)	

أنواع الخلايا الكهروكيميانية

الخلايا الجلفانية ٢- الخلايا التحليلية مقارنة بين الخلية الجلفانية والخلية التحليلية ;

وجه المقارنة	الخلايا الجلفانية	الخلايا التحليلية (الإلكتروليتية)
التعريف	خلیة بتولد فیها تیار کهربائي نتیجة حدوث تفاعل کیمیائی	خلية يحدث بها تفاعل كيميائي نتيجة مرور تيار كهربائي
تحولات الطاقة	طاقة كيميائية → طاقة كهربائية	طاقة كهربائية → طاقة كيميائية
جهد الخلية القياسي	موجب المراج المراجع ال	مالب
الأقطاب	المصعد (-) ،المهبط (+)	المصعد (+) ،المهيط (-)
مكونات الخلية	وجود فتطرة ملحية	لا توجد فنطرة ملحية

الكيمياء العضوية

الكيمياء العضوية : هي أحد فروع علم الكيمياء الذي يتناول دراسة مركبات الكربون (المركبات العضوية) الروابط في الكربون: الكربون يكون دائماً أربع روابط تساهمية

احتمالات الروابط ،

إما أحادية أو ثناثية أو ثلاثية ولكل من. هذه الروابط نوع مختلف من عمليات التهجين

١ - روابط أحادية -C-C التهجين من النوع 8p3 والروابط من نوع سيجما .

ح. روابط ثنائية C=C التهجين من النوع sp² والروابط من نوع سيجما وباي.

٣- روابط ثلاثية C≡C التهجين من النوع sp وإحدى الروابط من نوع سيجما و رابطتين من نوع باي .

الرابطة سيجما: رابطة قوية ناتجة عن تداخل رأسي بين المجالات الالكترونية .

الرابطة باي؛ رابطة ضعيفة ناتجة عن تداخل جانبي بين المجالات الالكترونية .

الجدر العضوي R : عبارة عن ألكان منزوع منه ذرة هيدروجين واحدة مثال ميثان ← -, CH ميثيل

الصيغ الكيميانية

مثال	التعريف	الصيغة المال
الصيغة الأولية للإيثان CH3	أبسط نسبة عددية بين الذرات في المركب،	الصيغة الأولية (التجريبية)
C_2H_6 الصيغة الجزيئية للإيثان	الصيغة التي توضح العدد الفعلي والحقيقي من الـذرات في المركب،والنسبة بينها	الصيغة الجزيئية
н н	الصيغة التي توضع كيفية ارتباط ذرات العناصر مع بعضها اليعض وترتيبها في الجزيء	الصيغة البنائية
H -C-C-H	(+1)= == 1 .A+ == 1	
н н	+ / middle of the bit of -	
الصيغة البناثية للإيثان	2019 2019	

التشكل ، اشتراك عدة مركبات في الصيغة الجزيئية واختلافها في الصيغة البنائية وفي الخواص الفيزيائية والكيميائية.

غول ایشلی

ثنائى ميثيل ايثر

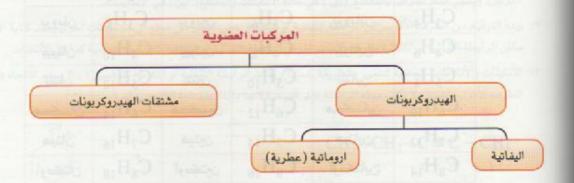
PERMIT PERMI

الألكانا

الالكاسا

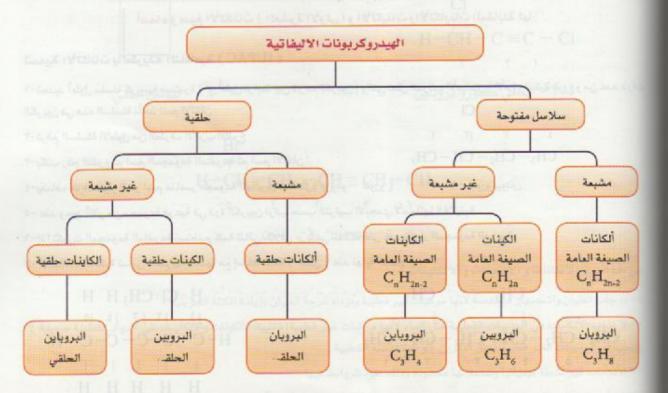
المركبات العضوية:

المركبات العضوية : هي التي تتكون من عنصر الكربون كمادة أساسية في تركيبها تصنيف المركبات العضوية :



الهيدرو كربونات: أبسط المركبات العضوية تتكون من هيدروجين وكربون فقط.

أقسام الهيدروكربونات الاليفاتية ،



الألكانات و الألكينات والألكاينات :

الألكانات: هيدروكربونات مشبعة تتكون جزيئاتها عن طريق روابط أحادية فقط.

الألكينات : هيدروكربونات غير مشبعه يحتوي الجزيء منها على رابطة ثنائية بين ذرتي الكربون .

الألكاينات : هيدروكربونات غير مشبعه يحتوي الجزيء منها على رابطة ثلاثية بين ذرتي الكربون.

الصيغة	الألكاين	الصيفة	الألكين	الصيفة	الألكان
No. Per	- Charles	della della	Park!	CH ₄	میثان
C_2H_2	ایثاین	C_2H_4	ايثين	C_2H_6	إيثان
C_3H_4	بروباين	C_3H_6	بروبين	C_3H_8	بروبان
C_4H_6	بيوتاين	C ₄ H ₈	بيوتين	C_4H_{10}	بيوتان
C ₅ H ₈	بنتاين	C_5H_{10}	بنتين	C ₅ H ₁₂	بنتان
C_6H_{10}	هڪساين	C ₆ H ₁₂	هڪسين	C_6H_{14}	مكسان
C ₇ H ₁₂	هبتاین	C ₇ H ₁₄	هبتين	C ₇ H ₁₆	مبتان
C ₈ H ₁₄	أوكتاين	C ₈ H ₁₆	أوكتين	C ₈ H ₁₈	أوكتان
C ₉ H ₁₆	نوناين	C ₉ H ₁₈	نونين	C_9H_{20}	نونان
$C_{10}H_{18}$	ديكاين	C ₁₀ H ₂₀	ديكين	$C_{10}H_{22}$	ديكان

أسماء وصيغ الألكانات (العشرة الأولى) و الألكينات والألكاينات المقابلة لها

تسمية الألكانات بالطريقة النظامية (IUPAC)

١-تحديد أطول سلسلة كربونية مستمرة (أي أطول ترابط بين ذرات الكربون) والتي تمثل المركب الأساسي (الأم) والبقية فروع و من عدد ذرات الكربون في هذه السلسلة تأخذ اسم الألكان

٢-ترقم السلسلة الأطول من الطرف الأقرب للتفرع

CH3-CH2-CH-CH3

٣- يكتب رقم التفرع ثم اسم المجموعة المتفرعة ثم اسم الألكان.

۲ - کلورو بیوتان

إ-يضاف حرف الواو لآخر اسم عناصر مجموعة الهالوجينات مثل (برومو - كلورو)

٥- عند وجود أكثر من مجموعة فرعية في ذرة الكربون ترتب حسب الترتيب الأبجدي لأسمائها اللاتينية

٦-إذا تكررت المجموعة المتفرعة نستخدم كلمة ثنائي ،ثلاثي ،ر باعي للدلالة على عدد تكرار المجموعة الفرعية.

٧- الألكانات الحلقية تسمى بالطريقة نفسها مع إضافة كلمة (حلقي) عند نهاية الاسم

Y-Y

ד- ועל

مثال

٥-تنا أما الأو

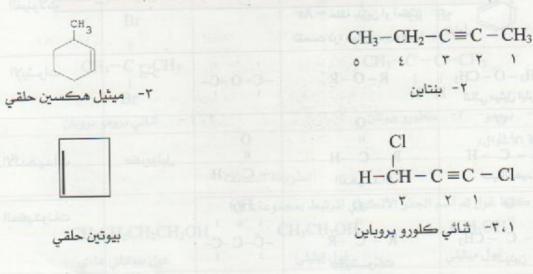
H Cl CH3 H H 11 17 17 12 10 H-C-C-C-C-C-Hн н н н н

۲- کلور۳- میثیل بنتان

تسمية الألكينات والألكاينات ،

تتبع نفس الخطوات التي اتبعناها في تسمية الألكانات مع ملاحظة ما بلي:

- ١- نختار أطول سلسلة تحتوي على الرابطة الثنائية إذا كان ألكين أو الرابطة الثلاثية أن كان ألكاين وتحديد الاسم حسب عدد ذرات
 الكربون. وينتهي اسم المركب بالمقطع (ين) في حالة الألكينات والمقطع(اين) في الألكاينات.
- ٢- يبدأ الترقيم من الطرف الأقرب إلى الرابطة الثنائية أو الثلاثية بغض النظر عن موقع أي مجموعات أخرى وعند كتابة الاسم نشير إلى
 مكان الرابطة الثنائية أو الثلاثية بالرقم الأصغر لذرتي الرابطة الثنائية أو الثلاثية ثم نكمل النسمية كما في الألكانات.
- ٣- الألكينات والألكابنات الحلقية تسمى بالطريقة نفسها و تأخذ الرابطة الثنائية أو الثلاثية الرفمين ١ . ٢ و يتم الاتجاه في الترقيم إلى
 الطرف الأقرب للتفرع و لا يكتب موقع الرابطة عند التسمية لأنها دائما عند ذرة الكربون رقم ١.



من خواص (الألكانات و الألكينات والألكاينات) :

- ١- درجات الغليان والانصهار منخفضة لأنها مركبات غير قطبية وتزداد درجة الغليان بزيادة الكتلة الجزيئية.
- ٣- لا تذوب الألكانات في المذيبات القطبية مثل الماء لأنها مركبات غير قطبية (ذائبية الألكينات والألكانات في المواد القطبية ضعيفة) .
 وتذوب في المذيبات الغير قطبية (مثل البنزين)أو المنخفضة القطبية .
 - الألكانات غير نشطة كيميائياً وتفاعلاتها محدودة وذلك لقوة الروابط فيها .
 - من أهم تفاعلات الهيدروكربونات الاحتراق وينتج عنها طاقة تستخدم في تشغيل الآلات.

- ٥- تتفاعل الألكانات مع الكلورهي وجود الضوء تفاعل استبدال .
- أما الألكينات والألكاينات فهي تميل إلى تفاعلات الإضافة لأنها غير مشبعة

المجموعة الوظيفية (الفعالة)؛ ذرة أو مجموعة ذرات ترتبط بذرة الكربون في المركبات العضوية فتكسبها صفات كيميائية و فيزيائية متماثلة تميزها عن غيرها من المركبات العضوية

and the state of t	A Good Williams Kally	100	CR	رد عن عرب بن اعرب
ماثال	الصيغة العامة	الوظيفية	المجموعة ا	اسم العائلة العضوية
CH ₃ – Cl ڪلوريد الميثيل	$ \begin{array}{c} R - X \\ (Cl, Br, I = X) \end{array} $	-X	هاليد	هاليدات الألكيل
CH ₃ - O H الغول الميثيلي	R-OH	-ОН	هيدروكسيل	الأغوال
QH Suiget	Ar -OH Ar = حلقة بنزين أو أكثر نقصت ذرة هيدروجين واحدة		C _i H _i C	الفينولات
CH ₃ – O – CH ₃ شائي ميثيل ايثر	R - O - R	-C-O-C-	ا ایثر در ایثر	الإيشرات
O ۱۱ CH ₃ – C – H اسیتالدهید	O " R - C -H الدهيــدات	O - C -H	ڪريونيل	الألدهيدات
O ۱۱ CH ₃ - C - CH ₃ اسپتون	O " R - C -R کیتــونات	O -C- C -C-	PACE STATE	الكيتونات
O ۱۱ CH ₃ – C – OH حمض الخل	O II R- C - OH	O - C - OH	كربوكسيل	الحموض العضوية (كربوكسيلية)
O ۱۱ CH ₃ – C – O – CH ₃ خلات المشل	O " R – C – O –R	н	استر	الإسترات الم
H ا CH ₃ – N – H ميثيل أمين	H امين أولي ا R – N – H	- C - N -	أمين	الأمينات
H (CH ₃ - N -CH ₃ شاشي ميشيل آمين	H أمين ثانوي R – N – R	+ 2010	H (m)	H H H H
CH ₃ ا CH ₃ – N –CH ₃ ثلاثي ميثيل أمين	R آ آمین ٹائٹی ا R-N-R	7		

١- تسمية هاليدات الألكيل :

الشائعة في المسائعة الشائعة المسائعة ال	الطريقة
CH ₃ - CH ₂ - CH ₂ - Cl · CH ₃ - C	نكتب اسم الهاليد ثم اسم الجذر الألكيلي CH2-I
لأيثيل كلوريد البروبيل	عال عرصا الحالكات العرب المراجع المراج
(IUPAC)	التسمية بالطريقة النظامي
Justine CH3CHO	سبق ذكر الخطوات في تسمية الألكانات
لتفرع . اسم الألكان في أطول سلسلة	اسم هاليد الالكيل= رقم التفرع - اسم ا
Br Br	Cl Br
OHO(H) Pallery John H	1 17 17 L3 CH COCH
CH ₃ -C-CH ₃	CH ₃ -C-C-CH ₃
Br	н н
۲،۲ - ثثاثی برومو بروبان	۲- برومو- ۳- کلورو بیوتان

١- تسمية الأغوال:

الطريقة الشائعة

يكتب كلمة غول ثم اسم الجذر الألكيلي المرتبط بمجموعة OH

CH₃CH₂CH₂CH₂OH

. CH₃CH₂OH . CH₃OH

غول بيوتيلي عادي غول إيثيلي غول میثیلی

التسمية بالطريقة النظامية (IUPAC)

 ١ - نختار أطول سلسلة هيدروكربونية تحتوي على مجموعة هيدروكسيل ونرقم ذرات الكربون من الطرف الأقرب اليها(في الحلقات يبدأ الترقيم من ذرة الكربون الهيدروكسيلية باتجاه التفرعات) ٢ - نسمى التفرعات ٣ - كتابة رقم ذرة الكربون المتصلة بمجموعة الهيدروكسيل ثم علامة (-) ثم اسم الألكان + المقطع (ول)

رقم التفرع -اسم التفرع - رقم مجموعة الهيدروكسيل ـ اسم الألكان في أطول سلسلة+المقطع (ول)

CH3OH ميثانول H OH CH; H H 1 1 1 1 1 H-C-C-C-C-C-H C2H5OH ایثانول H H H H H ۲- میثیل - ۲- بنتانول

تسمية الا يثرات، التسمية بالطريقة الشائعة

اسم الإيثر= اسم جذري الالكيل+كلمة ايثر(أو نكتب الإيثر مضافا إلى اسم الجذرين)

الإيثر المتماثل نكتب كلمة ثنائي + اسم الجذر+ كلمة إيثر

CH ₃ -O-C ₂ H ₅	CH ₃ -O -CH ₃
ميثيل إيثيل إيثر (الإيثر الميثيلي الإيثيلي)	ثنائي ميثيل إيثر (الإيثر الميثيلي)

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية www.yzeeed.com/vb

JL CH₃

نيزيائية متمات

المشل

CH3-

CH3-

بل ایش

CH3 - (

CH3-C

CH3-C

ں الخل

CH3 - C -

H

H

CH3 - N

بثيل آمين CH

CHs - N

يثيل أمين

٤- تسمية الألدهيدات والكيتونات:

الكرية الكرية الكرية ونات	الألدهيدات
نة الشائعة - والشائعة الإسارة عارالوا المنط	الطرين
من الأسماء الشائعة لمركبات الكيتونات CH3COCH3 اسبيتون	تأخذ بعض الألدهيدات أسماء شائعة نسبة إلى المصدر الذي اشتقت منه HCHO فورمالدهيد CH3CHO اسيتالدهيد
كتابة اسم كل من الجذرين يليها كلمة كيتون CH3COCH3 ثنائي ميثيل كيتون C2H5COCH3 إيثيل ميثيل كيتون ميثيل كيتون	كتابة اسم الألكان يليه كلمة الدهيد HCHO ميثان الدهيد CH ₃ CHO إيثان الدهيد النظاء
 ١ - نرقم السلسلة من الطرف الأقرب إلى ذرة كربون مجموعة الكربونيل و نستمر باتجاه أطول سلسلة من ذرات الكربون ٢- نسب التقرعات إن وجدت ٢- ننسب التقرعات إلى وخدت ٢ نسب الكيتون إلى السلسلة الالكانية الاطول ونضيف إلى اسم الالكان المقطع (ون) 	 ا- نبدأ بنرقيم الألدهيد من ذرة كربون مجموعة الكربونيل حيث تأخذ الرقم او نستمر باتجاه أطول سلسلة من ذرات الكربون ٢- نسمي التقرعات إن وجدت ٣- ننسب اسم الألدهيد إلى اسم الألكان في السلسلة الأطول للمركب مضافاً اليها المقطع (ال)
CH-CH-OH CH-OH	СН.СН.СН.СН.ОН
اسم الألكان في أطول سلسلة+المقطع (ال)	اسم الالدهيد= رقم التفرع- اسم التفرع+
بموعة الكريونيل+ اسم الألكان+المقطع (ون)	اسم الكيتون=رقم التفرع- اسم التفرع+ رقم مـ
CH ₃ O CH ₃ COCH ₃	CH ₃ CHO ایثانال Br O CH ₃ -CH ₂ -CH-CH

٥- تسمية الحموض العضوية

IN NOT THE RESERVE	ة الشائعة	الطرية
H 7- 445 18- 456	س	تسمى بعض الحموض العضوية نسبة إلى مصدرها الطبيع
CH3COOH حمض الخل	НСООН	حمض النمل نسبة إلى وجوده في مفرزات النمل
(I	uPAC) امية	التسمية بالطريقة النظا
كربوكسيلية ٢- نسمي التفرعات ان	ذرة الكريون الم	١ - نبدأ بترقيم أطول سلسلة تحوي التفرعات ابتداء من
ب إلى آخره المقطع (ويك)	ول سلسلة ونضيف	وجدت ٣- نكتب كلمة حمض ثم اسم الالكان في أط

اسم الحمض =رقم التفرع- اسم التفرع+ كلمة حمض+ اسم الألكان في أطول سلسلة+المقطع (ويك)

רעז

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية _www.yzeeed.com/vb

3-7

۷- تسه

ا**لخواص** ١-درجة ال

أ- قوة الرو لذا نجد در ا-قطبية ال

٢-عدم وجو

- ودرجا والتي تعة

ب-الكتلة ال

٢-الذائبية هر

HER THER	Br O	CAN MAN DE O
	$CH_3 - \stackrel{\downarrow}{C} - \stackrel{\downarrow}{C} - OH$	CH₃−C − O H
	H O	حمض إيثانويك
	۲- برومو حمض بروبانویك	THE MAN AND AND AND AND AND AND AND AND AND A

٦- تسمية الإسترات بالطريقة الشائعة:

يتكون اسم الإستر من:اسم الحمض المشتق منه مع استبدال المقطع(يك)بالمقطع (آت)+اسم الجذرالالكيلي

اسم الاستر	اسم الغول	اسم الحمض
FOR	CH ₃ OH	TO HOOD HO
HCOOCH ₃ فورمات المشل	ميثانول	H-C - O H
CH ₃ COOCH ₂ CH ₃	CH₃CH₂OH	ما المورميك
اسيتات الإيثيل (خلات الإيثيل)	الإيثانول	CH ₃ -C - O H حمض الاستيك(الخليك)

المينات بالطريقة الشانعة ،

اسم الجذر الالكيلي + كلمة أمين (في حالة تعدد الجذر يسبق بكلمة ثنائي ، ثلاثي)

(CH ₃) ₂ NC ₂ H ₅	(CH ₃) ₂ NH	CH ₃ NH ₂
إيثيل ثنائي ميثيل أمين	شائي ميثيل أمين (الأمين شائي الميثيل)	ميثيل أمين (الأمين الميثيلي)

لخواص الفيزيائية للمركبات العضوية،

- حرجة الغليان: وتتأثر درجة الغليان بالعوامل التالية:
- قوة الروابط بين جزيئات المادة حيث تزداد درجة الغليان بازدياد قوى التجاذب بين الجزيئات .
- ا نجد درجات غليان الحموض الكربوكسيلية هي الأعلى بسبب قوى الروابط بين جزيئاتها ويليها الأغوال وهما أعلى من الاسترات بسبب تطبية الحموض والاغوال أعلى.
 - صدم وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الاستر .
- ودرجة غليان الالدهيدات والكيتونات أعلى من الإيثرات لأن قطبية الالدهيدات والكيتونات أكبر كما أنها أعلى بكثير من الهيدروكربونات والتي تعتبر أقل المركبات درجة غليان لأن الهيدروكربونات مركبات غير قطبية.
 - الكتلة الجزيئية للمادة حيث تزداد درجة الغليان بازدياد الكتلة الجزيئية للمادة.
 - الله عن الماء : المواد القطبية تدوب في الماء وتزداد قابليتها للدوبان فيه بازدياد قطبية المادة المذابة.

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية @www.yzeced.com/vb

طرق تحضير المركبات العضوية ،

المركب	طريقة التحضير	المادلة
الألكانات المرابعة الأ	ا- طريقة جرينارد: تفاعل هاليد الألكيل مع المغنيسيوم في وجود ايثر جاف ثم معالجة الناتج بالماء H ₂ O CH ₃ Br+Mg → CH ₃ Mg Br + → CH ₄ +Mg(OH) Br (مركب جرينارد)	
	 ۲ - طريقة فورتز تفاعل هاليد الألكيل مع الصوديوم 2CH₃ Cl+2Na → CH₃CH₃ +2Na Cl 	
	يتكون الميثان في الطبيعة بإزالة ثاني	أكسيد الكربون من حمض الخل بفعل المخلوقات الحية الدقيقة
HCC	HDO:	CH ₃ COOH → CH ₄ + CO ₂
الألكينات (6	تسخين الغول المناسب مع حمض (H ₂ SO ₄) المركز عند درجة حرارة ١٦٠ مُ	CH ₃ -CH ₂ OH $\xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$ H ₂ C=CH ₂ +H ₂ O
الأستيلين	إضافة الماء إلى كربيد الكالسيوم	$CaC_2 + 2H_2O \longrightarrow HC \equiv CH + Ca(OH)_2$
هاليدات الالكيل	 ١- تفاعل الألكان المناسب مع الهالوجين 	صوه أو حرارة CH ₄ + Cl ₂ → CH ₃ -Cl + HCl
	 ٢ - إضافة هاليد الهيدروجين (HX) إلى الألكين المناسب 	CH ₃ -CH=CH ₂ +HI → CH ₃ -CH-CH ₃
الأغوال	 اضافة الماء إلى الألكينات في الحود حمض (H₂SO₄) المركز 	$H_2C=CH_2+H_2O$ \longrightarrow CH_3-CH_2OH
	 ۲- إحلال مجموعة (OH) محل مجموعة الهاليد في هاليد الكيل 	CH ₃ -Br + NaOH → CH ₃ -OH + NaBr
الإيثرات	 ۱- نزع جزيء ماء من جزيئي غول في وجود حمض الكبريت المركز والتسخين مابين ١٤٠ م و ١٤٥ م 	H ₂ SO ₄ CH ₃ -OH+CH ₃ -OH → CH ₃ O CH ₃ + H ₂ O
	 ٢- نزع الملح من تفاعل هاليد الألكيل المناسب مع الكوكسيد الصوديوم المناسب . 	CH ₃ -ONa +C ₂ H ₅ -Cl → CH ₃ O C ₂ H ₅ + NaCl

OH O	أكسدة الأغوال الأولية بعامل	الالدهيدات
H-C-H (O) H -C-H	مؤكسد ضعيف	الدي الديا الما المسال ومرع المسارة
OH O CH_3 -C-CH ₃ (Ω) CH_3 -C-CH ₃ $K_2Cr_2O_7$	أكسدة الأغوال الثانوية بأي عامل مؤكسد	الكيتونات
OH O O CH ₃ -C-H (O) CH ₃ -C-OH KMnO ₄	 ١- الأكسدة القوية للأغوال الأولية عن طريق عامل مؤكسد قوي 	الحموض الكربوكسيلية
H O O H-C-H $K_2Cr_2O_7$ H	 ۲- أكسدة الألدهيدات بأي عامل مؤكسد مثل(K₂Cr₂O₇) 	مد السي الترا
ب مع الغول المناسب في وجود مادة نازعة للماء (حمض H ₂ SO ₄ CH ₂ COOH + HOC ₂ H ₅	CH ₃ COOC ₂ H ₅ + H ₂ O	الاستر المحدد الخور عالة الجروفة الم
مع هاليد ألكيل ثم مفاعلة الناتج مع قاعدة قوية NH ₃ + CH ₃ Cl → CH ₃ NH ₃ , Cl NaOH ولي مع هاليد ألكيل مناسب ثم مفاعلة الناتج مع قاعدة	مثال: تحضير الامين الميثيلي CH ₃ NH ₂ + NaCl + H ₂ O	لأمينات
THE OWNER	مثال: تحضير إيثيل ميثيل أمين ا	
$C_2H_5 - Cl + CH_3 NH_2 \longrightarrow CH_3 NH_2 , Cl$	CH ₃ NH + NaCl + H ₂ O	البرفتات مرار
C ₂ H ₅ نوي مع هاليد ألكيل مناسب ثم مفاعلة الناتج مع قاعدة	C ₂ H ₅ حضير الأمين الثالثي تفاعل الأمين الثا توية مثال: تحضير ثلاثي ميثيل أمين	
	0.000	-

جبللاء

CH₃

2CH

CaC

CF

CH;

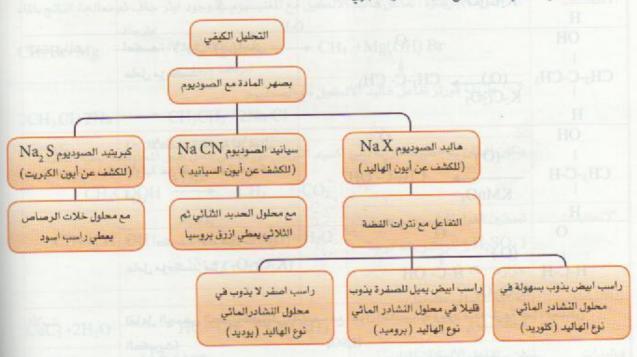
CH-

تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية (@\$عاشق الأهلي\$@)

الكشف عن المركبات العضوية وتحليلها،

١- تنقية المادة العضوية : ١- الحالة السائلة بالتقطير ٢- الحالة الصلبة بالبلورة

٣- التحليل الكيفي(النوعي): معرفة نوع الذرات المكونة للجزيء .



٣-التحليل الكمي: تقدير نسبة العناصر في المركب العضوي.

٤-تعبين الصيغة التجريبية (الأولية) والصيغة الجزيئية للمركب العضوي.

٥-تعيين الصيغة البنائية للجزيء.

١ - اختيارات الذائبية ٢ - اختبارات الكشف عن المجموعات الوظيفية.

المادة العضوية	المادة الكاشفة	التغيرات
الأغوال	Na أو أي فلز آخر من المجموعة(١ أ)	تصاعد غاز الهيدروجين
الإيثرات	HI ثم و(NO ₃)	تكون لون برتقائي
الكربونيل (ألدهيد أو كيتون)	الهيدرازين ₂ NH ₂ NH ومشتقاته	رواسب صفراء برتقالية
التمييز بين الالدهيدات	۱- كاشف تولن السلام	مرآة قضية (ألدهيد)
والكيتونات	۲- کاشف فهانج	راسب بني ماثل للحمرة (ألدهيد)
أحماض عضوية (كربوكسيلية)	NaHCO3 J Na2CO3	فوران وتصاعد غاز ₂ CO
الإسترات	التميؤ في الوسط القاعدي	يتكون الغول وملح الحمض العضوي ويكشف عثهما
الأمينات الأمينات (11 All All All All All All All All All A	ا-انتفاعل مع "Fe" ثم "Fe" للتأكد من وجود النيتروجين	تكون ازرق بروسيا
	۲-التفاعل مع HCl ثم NaOH	يتكون راسب من ملح الأمين

البروت الكري نتركب أصناف -11 -1 ٢- الد

الد

و عدد ذرات الأكسجين = ١

أوجد الصيغة الجزيثية لمركب عضوي كتلته الجزيثية ١٨٠ ، و يحتوي على ٤٠ ٪ كربون و ٧, ٦ ٪ هيدروجين . ٦ (H =) C = ۱۲ O=۱٦) = الكتل الذرية للعناصر = (H =)

الحلل

عدد مولات الكربون =
$$\frac{3}{17}$$
 = $\frac{5}{17}$ مول عدد مولات الهيدروجين = $\frac{7}{1}$ = 7 , 7 مول

.. الصيغة التجريبية CH2O

و عدد ذرات الهيدروجين =٢

العدد النسبي لذرات الهدروجين = 7,7 العدد النسبي لذرات الهدروجين = 7,7 العدد النسبي الذرات الهدروجين

الكتلة الجزيثية للصيغة التجريبية =(٢×١) + (١ × ١٢)+(١٦ ×١٠)=٣٠

C6H12O6 · الصيغة الجزيثية 6 (CH₂O) الصيغة الجزيئية n (CH₂O)

الكيمياء الحيوية

البروتينات:

- المكون الاساسى للخلية الحية تتكون من وحدات عديدة من الأحماض الأمينية مرتبطة مع بعضها البعض بروابط. أميدية (ببتيدية)
- ١٠- البروتينات مواد مترددة لأنها تحمل مجموعة الكربوكسيل الحمضية COOH ومجموعة الامين القاعدية NH2
 - تختلف البروتينات بعضها عن بعض بسبب أختلاف أنواع الحموض الأمينية وأعدادها وترتيبها
 - العناصر الأساسية في تركيب البروتينات هي الكربون والهدروجين والأكسجين والنيتروجين

الكربوهيدرات:

تتركب الكربوهيدرات من كربون وهيدروجين وأكسجين.

أصناف الكربوهيدرات:

- الكربوهيدرات أحادية التسكر بكالجلوكوز (سكر العنب) و الفركتوز (سكر الفواكه)
 - ٢- الكربوهيدرات ثناثية التسكر كالسكروز(سكر القصب)
 - الكربوهيدرات عديدة التسكر كالنشا و السيليلوز.



نموذج الاختبار الأول

تتركز كتلة الدرة في ا الالكترونات النيوترونات
ع النيوترونات
record vit a series
ما تكافؤ عنصر عدده الذري ١٢
1+ 1
1. (3)
من خواص المركب :
آ ترتبط مكوناته بأي نسبة
ج يحتفظ بخواص العناصر الم
نوع التفاعل الكيميائي الذي تما
1 إزاحة مفردة
ع تفكك
تتفاعل الفلزات القلوية مع الما
ا هيدوكسيد الفلز وغاز الهيدر
ج هيدوكسيد الفلز فقط
الهيدروكربون المشبع من المرك
البيوتين
اثبروباین (ع)
إذا كان العدد الكمي الرئيسي (
(<u>ا</u> ل= صفر
3 t= 1

	أي مما يلي يقل بزيادة العدد الذري في الدورة الواحد	AND THE PROPERTY OF STREET STREET, STR
	ا طاقة التأين الماقة التأين	ب الألفة الإلكترونية
	ع الحجم الذري	السالبية الكهربية
9	$p^6 4 s^2 3 d^{10}$ إذا كان التوزيع الإلكتروني لعنصر ما هو	1 s² 2 s² 2p6 3 s² 3 فهو عنصر
ō	(آ) تمثيلي (رئيسي) 10 × (المال × جو (المال × المال ×	ب انتقالي رئيسي المعالم × عدم (5
	ع انتقالي داخلي	(د) خامل ۱۱۰۰ ما ۱۱۰۰ ما ۱۱۰۰ ما ۱۱۰۰ ما ۱۱۰۰ ما
0	الجزيئية الحجمية (المولارية) هي عدد مولات ال	مذاب في 1
	آ كجم من المحلول	ب كجم من المذيب
	ع لتر من المحلول	(ف التر من المديب
00	عدد جزينات ٢ ، ٠ مول من ثاني أكسيد الكربون يساو	ا ف
	۱۰ X۱,۲۰٤ آ چزيء	ب ۱۰×۳٫۰۱ جزيء
	کا ۱۰ X۱۲٫۰۴ جزيء	(۱۰ ×۱٫۰۲ عزيء
0	يكون التفاعل ماصاً للحرارة إذا كان المحتوى الحرار	ي للمواد ال <mark>متفاعلة ،</mark>
	أ أقل من المحتوى الحراري للمواد الناتجة	ب أعلى من المحتوى الحراري للمواد الناتجة
	(ع) ضعف المحتوى الحراري للمواد الناتجة	ه يساوي المحتوى الحراري للمواد الناتجة
0	ما نوع التهجين في الميثان 9	
	s ² p (i)	sp 😔
	sp ² ©	sp³ 🕙
08	عند مضاعفة الضغط لغاز عند ثبوت درجة الحرارة	فإن حجمه :
	نتضاعف ا	ب يزداد بمقدار قليل
	(ع) ينقص إلى النصف	ييقى ثابت 🕘
10	الصيفة الجزيئية للبنزين العطري ا	
	C ₆ H ₆ ①	C ₆ H ₅ (
	C ₅ H ₅ €	C ₅ H ₆ •

قانون سرعة تفاعل يمر بالخطوات التالية هوا المعاولة ويما والمتالة المعالمة المتاركة والمتاركة والمتاركة والمتاركة

$$H_2 + 2NO \longrightarrow N_2O + H_2O$$
 بطيئة $H_2 + N_2O \longrightarrow N_2 + H_2O$ سريعة

- $[N_2] \times [H_2 O] imes$ عبت $(N_2 O] \times [H_2 O] imes$ عابت $(N_2 O) \times [H_2 O] imes$
- $[N_2 \, O] imes [H_2] imes$ قابت \times $[NO] \, ^2 imes [H_2] imes$ قابت \times
- $Cu_{(s)} + 2Ag^{+}_{(aq)} = Cu^{++}_{(aq)} + 2Ag_{(s)}$ دابت الاتزان k ناتفاعل التائي يساوي
 - $\frac{\left[Cu^{+} \right]}{\left[Ag^{+} \right]^{2}} = K \bigcirc \qquad \frac{\left[Ag^{+} \right]^{2}}{\left[Cu^{+} \right]} = K \bigcirc$
 - $[Ag]^2 \times [Cu^{++}] = K$
 - المادة التي لها قابليه لمنح زوج من الإلكترونات هي :

 $[Ag^+]^2 \times [Cu] = K(\xi)$

(١) قاعدة

علم (ق)

- (د) محلول
- يكون المحلول قاعدي إذا كان ،
 - v<pH (i)
 - v = pH (2)

v=pOH (a)

v<pOH (

- يتم في الخلايا الجلفانية تحويل ،
- (أ) الطاقة الكهربائية إلى كيميائية
- الطاقة الضوئية إلى كيميائية

ب الطاقة الكيميائية إلى كهربائية

- (ع) الطاقة الضوئية إلى كهربائية
- المادة الأولية الرئيسية التي تصنع منها معظم الأسمدة النيتروجينيه:
 - (أ) الفوسفات

(ع) النشادر

- ب الاكسجين
 - (د) النترات
 - تتراوح أعداد الأكسدة الموجبة في الهالوجينات (عدا الفلور) ،
 - (i) ۲+ الى+ه

 - V+رع ۲+ (ق)

- (ب) ۱۰ إلىء
- ٧+ الى ٧٠



كم مول من الأيونات ينتج من تفكك ٥٠٠ مول من كلوريد الصوديوم؟

 $NaCl_{(8)} \xrightarrow{H_2O} Na_{(aq)} + Cl_{(aq)}$

(ب) مول واحد

(1) ه. مول

- Jant (3)
- ح ٢مول
- المجموعة الوظيفية المميزة للأغوال هي مجموعة :
- (ب) الكربونيل

أ الأمين

(ج) الهيدروكسيل

- (د) الكربوكسيل
- أي الصيغ التالية تمثل إيثيل بيوتيل إيثر ،
- CH₃CH₂ -O CH₂ CH₃ (-) CH₃CH₂ O CH₂CH₂ CH₂ CH₃ (1)
- CH₃-O-CH₂CH₂ CH₃ CH₃ CH₃CH₂-O-CH₂CH₂ CH₃ ©
 - المركب الأعلى ذائبية في الماء مما يلي:

يحضر الألدهيد عن طريق:

HCOOH (+)

CH₃CHO(1)

CH3-O-CH3 (2)

CH₃CH₃ (€)

(ب اختزال غول أولى

أ أكسدة غول أولى

(د) اختزال غول ثانوي

(ج) أكسدة غول ثانوي

- أي المركبات تمثله الصيغة , CH,COCH و
- (ب) ایثانول

اً أسيتون

(د) استيالدهيد

- (ع) خلات الميثيل
- يدل تكون راسب أسود عند تفاعل خلات الرصاص مع مادة عضوية صهرت مع الصوديوم -على وجود:
 - (ب) البروم

أ الكلور

(ع) الكبريت

- (د) النيتروجين
- يتكون السليولوز من مبلمر ضخم من :
- (ب) الجلوكوز

(أ) الفركتوز

(a) الجلوكوز و الفركتوز

ج السكروز



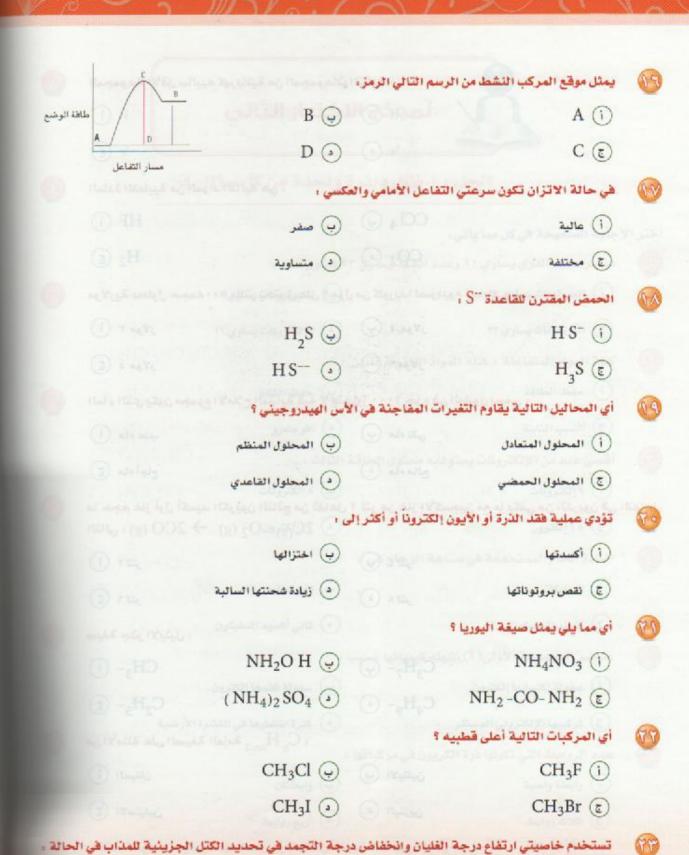
نموذج الاختبار الثاني

O. Street		
حدة من كل سؤال)	الحل: (ظلل دائرة وا-	
The state of the s	جابة الصحيحة في كل مما يأتي:	فتر الإ
O ACL SAS SAS SAS SAS SAS	عنصر عدده الذري يساوي ١١ وعدد الكتلة يساوي ٢٣ فيك	6
) اثنیوترونات پساوي ۱۱ ماهی اسال	-	-
Ag 1	1001	
) الالكترونات يساوي ١١ والله على والله والله والله والله والله والله		0
	كتلة المواد المتفاعلة = كتلة المواد الناتجة قانون ،	0
) حفظ الكتلة - O - CH2CH2 CH3 (E)		
) افوجادرو استعادا بية قبينان بلدادا بيد بنانا	(ع) النسب الثابتة	
⊕ CH ₃ CH O ⊕	أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الثال	G
) ۱ الكترونات (H3CH3 ((أ د الكثرونات (H ₂ = 0 = (H ₃ () (
۲۱ اِلكترون ، إلي له ي ميا الا يقدي	ع ۱۸۱ اِلكترون	
	المادة الخام المستخدمة في صناعة الزجاج هي ،	0
) البوكسايت (عاد كسايت	السليكات (السليكات)	
) ثاني أكسيد السليكون	Later Little District	
Author Manual Malla	عناصر المجموعة الأولى(أ) نشطه كيميائيا بسبب،	6
سهولة فقدها إلكترون الما	_	
) كثرة انتشارها في القشرة الأرضية		
كارة التسارها في الفسرة الدرضية		G
() 124c	عدد الروابط التي تكونها ذرة الكربون في مركباتها ،	
) رابطتان	O THE REAL PROPERTY OF THE PERTY OF THE PERT	
ا أربع روابط		
	عدد الكم الدوراني (المغزلي) يحدد،	0
شكل المجال ((أ) حجم وطاقة المجال	
) عدد المجالات الفرعية	 اتجاه حركة الإلكترون 	

	المجموعة الأقل سالبيه كهربائية من المجموعات	التالية والأومية الملك التلك من الومع التالي كيالتا	
	(i) (i)	⊕ vi iv ⊕	
	(a) air (c)	(3) is (2)	
9	المادة القطبية من المواد التالية هي :		
	HF ①	CCl ₄ ©	
	H ₂ (E)	CO ₂ ①	
0	مولارية محلول حجمه ٥٠٠ مللتر يحتوي على ٢ مول		
	T negge	(m) 3 new t	
	3 0 ackt	(a) 1 aekr (b) 1 (b) 1 (c)	
0	الماء الذي يكون مجموع الأملاح المذابة فيه لا يتج	اوز ۱۰۰۰ جزء في المليون يسمى :	
	اً ماء عذب	(ب) ماء نقي	
	ع ماء أجاج	(ع) ماء مائح	
0	ما حجم غاز أول أكسيد الكربون الناتج من تفاعل $2C_{(s)} + O_2(g) \rightarrow 2CO(g)$ التالي ، $2C_{(s)} + O_2(g)$	٢ لتر من غاز الأكسجين مع ما يكفي من الكربون في التفاء	
	٠ ١ تتر (١)	(ب) ؛ تتر	
	الله المراكبة المالية الله الله الله الله الله الله الله الل	الله المسلم المسلم الله المسلم المسلم الله المسلم المسل	
6	صيغة جدر الإيثيل :		. (6)
	CH ₃ - 1	C ₃ H ₇ − ⊙	
	C ₂ H ₅ - (E)	© HIM -00 - HIM C ₄ H ₉ - ⊙	
1	$_{n}$ H_{2n-2} من الأمثلة على الصيغة العامة		
	(1) الميثان الميثان الميثان (1) (1)	(ب) الايثلين CHAP (1)	
	(ع) الاستيلين	(و) البنزين (HD) (B) (الم) (الم) (الم) (الم)	
0	ما كتلة ٢ مول من هيدروكسيد الصوديوم؟ الكتل الذر	ية للعناصر ١٦ - Na = ٢٣ H = ١ O	
	p. 1. ①	مبر . <u>ب</u>	
	(3) ·1 +a	p+ A. ②	

أ الغازية

(ع) الصلبة



رم تنسيق و تجميع : محمد شعبان (@\$عاشق الأهلي\$@) (أقسام قياس) منتديات يزيد التعليمية www.yzeced.com/vb

(ب) السائلة

(د) السائلة المتطايرة

73	المركب الذي يتفاعل مع محلول فهلنج هو ء	
	النفا الثقاب الثقابا التقال التقال	ب السليولوز
	🕏 الكيتون	(2) الالدهيد
70	يتضاعل الإستر مع الماء لينتج،	
	آ حمض عضوي وغول	ب حمض عضوي فقط على الاربية المراسسة الاربية إلى الم
	🕏 حمض عضوي وكيتون	فول وكيتون
3	المركب الأعلى درجة غليان من المركبات التالية:	
	CH ₃ OH (1)	C ₂ H ₅ OH (
	C₃H,OH €	C ₄ H ₉ OH ①
(3)	المركب الذي يحتوي على مجموعة الهيدروكسيل، الهيدروكلوريك هو ،	ويتفاعل مع هيدروكسيد الصوديوم، ولا يتفاعل مع حامض
	الإيثانول	البنزين ١١٠ وي ١١٠ مينان ما ١١٠ وي البنزين
	ع بنزوات الصوديوم	(b) Ithiuself
(A)	أي التسميات التالية لا تنطبق على الصيغة COOH	CH ₃
	آ حمض الخل	ب حمض الفورميك
	عط (يثانويك عطض) يثانويك	 عمض الأسيتيك
1	ماهي المادة التي تستخدم للكشف عن الهاليدات ؟	
	آ نترات الفضة	ب نترات الزئيق
	 کبریتات الحدید الثنائي 	 کلورید الحدید الثلاثي
8	تشترك جميع الحموض الأمينية في مجموعتي :	
	COOH . NH ₂ (i)	CO NH ₂
	OH . CO ©	соон . он 🖸



نموذج الاختبار الثالث

الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

	ایاتی، سے 💮	أختر الإجابة الصحيحة في كل مه
		كم عدد الالكترونات في ذ
المركب الأعلى درجة غليان من المركبان ال	9	(1)
OHO, HO	O no Ho	1. €
ها النرية هو ،	صر تصاعديا حسب زيادة أعد	الكيميائي الذي رتب العنا
مایر مایر کد بیمه باد را تمی را ۱۳۵۵ بری باد	9	(آ) مندلیف
نيولاندز بيه غيريط يهيوه	Ð	3 موسلي
(1) resides	وني 2s² 2p³ / 2s² في المجموع	🕝 يقع عنصر توزيعه الالكتر
الخاصة الخاصة (3)	9 0 mage	آ الثانية
PURE VERMENT AND A PROPERTY OF THE PROPERTY OF	Ongres Congress	काता 🧟
	التالية أقل طاقة ؟	أي المجالات الالكترونية
3d NH ₂ O ^{3d}	9 . O	4s 1
de mait its cares, and have a	9	4p ©
« فكم كتلة المغنيسيوم في ٢٠ جم منه ؟	في مركب أكسيد المغنيسيوم	إذا كانت نسبة الأكسجين
(3) Augistania moto	(a) aliquetana nac	(1) 1 جم
۱۰ خما	9	3 هجم
	رعة الثانية ١٢؟	هاذا تسمى عناصر المجم
(I) SHM HOOD (I) HOO (II) (II) (II) (II) (II) (II) (II) (I	O SHALLOO	أ الهالوجينات
الفلزات القلوية الأرضية		آج الفلزات القلوية

		في المجال 2p يمثل الرقم (٢) العدد الكمي:	(2)
	المجالي(الثانوي)	أ الرئيسي المستعدد ال	
	الدوراني (المغزلي)	آج الاتجاهي(المغناطيسي) د	
		الروابط التالية روابط كيميائيه ماعدا، ،	
	التساهمية ميرسمي	الايونيه الايونيه الايونيه المالية	
	الهيدروجينية ورا	(x) III. A LONG TO A CONTROL (x)	
		No It - DHE ALD - DI	(3)
	صلب - صلب	Character of 1990	
	C there with	A CARLON OF A CONTRACTOR	
		يتفاعل غازي النيتروجين و الأكسجين حسب المعادلة،	60
(N:		8 NO كمية الحرارة اللازمة الإنتاج ٣٠جم من أكسيد النيتروجين	
	C 46		
	۱۰٫۷ کیلوسعر در ۱۰٫۷ کیلوسعر		
		حجم 77 جم من غاز الأكسجين O_2 عند اضغط جوي ودر	60
	۲ با بالتر (۵۱۱) مدين په ۱۱۸ بايده ميد	-	
	٤٢,٤ التر		
	G) - CH3	الماء الملكي مزيج من حمض الكلور وحمض .	60
	ماريدا كان يعد المتعدد الد مداني الد الفسفور	CHI NH	~
	() 19 M () 19 () 10 () 10 () 10 ()	COLO. May	
			66
		تكون نسبة الهيدروجين في الهيدروكربونات أقل ما يمكن إ	
	الروابط ثنائية	C THE STATE OF THE	
	الروابط تساهمية	الروابط أحادية	
		نوع تقاعل الميثان مع الكلور في ضوء الشمس ؛	08
	استبدال استبدال	(i) interest	
	هدرجه	(a) (b) (c) (d) (d) (d) (d) (d) (d) (d) (d) (d) (d	

	ينتج من التكسير الحراري للهيدروكربونات،
ب ماء و هيدروكريونات أصغر	(آ) هيدروكربونات أصغر و CO
ف هيدروكربونات أصفر وCO	ج) هیدروکریونات اصغر و H ₂
	خط سير التفاعل يمثل :
ب الخطوة السريعة من التفاعل	الخطوة البطيئة من التفاعل
 الخطوات المكونة للتفاعل الكلي 	الخطوة الأولى من التفاعل
$H_{2(g)} + Cl_{2(g)} = 2HCl_{(g)} + cl_{2(g)}$ حرارة	ينتج من زيادة درجة الحرارة في التفاعل التالي
ب اتجاه التفاعل نحو اليمين	(آ) زیادة ترگیز HCl
(ع) زیادة قیمة ثابت الاتزان K	نادة تركيز ₂ Cl و H ₂ زيادة تركيز
	تعتبر مادة هيدروكسيد الألومينيوم ،
ال منش ١٤٠٠ (١٤٠٠) والمات	اً قاعدة المسلمان عاملات
ال مترددة	ع ملح (عدا المعادل الم
	تتم عملية المعايرة بين ،
(a) also (b) also (c) also (c)	ا حمض وقاعدة المرابع ا
د قاعدة وماء	ج ملح وماء المنظلة بالمنظلة المنطقة ال
	عدد أكسدة Mn في مركب ٍ KMnO عدد أكسدة
(2) 11,150, V+ (4)	(a) 1,1112, v- (i)
1+ ②	1- E
	غاز يساعد على الاشتعال أكثر من الهواء ،
N ₂ O €	N ₂ O ₄ 1
N ₂ ①	NO ₂ ©
The facility of the property of the party of the fill of the	الهالوجين الذي يؤكسد (يطرد)جميع الهالوجينان
البروم عداينا ا	الكلور (الكلور
(2) اليود	(3) Italiec
	تركيز محلول يحوي ٢ , ٠ مول من ملح الطعام مذاب
و ۲٫۰مولال مولال	اً ۲٫۰ مولار
€ ۲۰۰۰ مولال	3 Y , aek

	درجة غليان الإيثرات أقل من الأغوال لأن الإيثرات،	S. C.
ب أعلى قطبيه من الأغوال	ا غير قطبية	
(وابطها ضعيفة	 لا تحتوي روابط هيدروجينية بين جزيئاتها 	
	CI C	
	الاسم النظامي للمركب CH3CH CHO	S.
ب ۲- کلورو بروبانول	1 ۲- گلورو بروبانال	
 ۲- کلورو بروبانویك 	🕏 ۲- کلورو برویانون	
بين جزيئاته ؟	أي المركبات التالية يكون رابطة هيدروجينية قوية	1000
C ₄ H ₁₀ ⊕	CH ₃ -CHO (i)	
C ₂ H ₅ COOH ⊙	CH ₃ Br €	
سير الإيثانول من،	في وجود حمض الكبريتيك المركز مع الماء يتم تحم	X
ب الإيثلين	(أ) الإيثر	
و الإيثانويك	ואילוי (ב) ואילוי	
	الصيغة التي تمثل الأمين الثانوي فيما يلي ،	
CH ₃ - N - C ₂ H ₅	CH3 - N - C2H5 H	
R_NH2 ②	CH ₃ NH ₂ ©	
بنية الجرامية ٣٠جم تكون صيغة	مركب عضوي صيغته التجريبية وCH وكتلته الجزي	3
	الكتل الدرية ١٠٢ - ١٠٣	
CH₄ 🤪	© EKAP CH3 (1)	
C₂H ₆ ⊙	C ₃ H ₆ ©	
تين ،	 العنصر الثانوي الذي يدخل أحياناً في تركيب البروا 	100
ب الكبريت	الهيدروجين الهيدروجين	

ع الكريون

(الأكسجين



نموذج الاختبار الرابع

الحل: (ظلل دائرة واحدة من كل سؤال)

	Same On Warmington (I)	Yang Hidley Hag De OHO HO; HO
أخترا	لإجابة الصحيحة في كل مما يأتي،	
0	عنصران عددهما الذري ٤ ، ٨ يشتركان في ،	
	ال دورة واحدة	(ب) مجموعه واحدة
	التعافو التعافو	فغ العنصر
1	تحلل الماء كهربيا مثال على :	
	(ع) HOOO خاصية فيزيائية	(ع) خاصية كيميائية
	🕏 تغير فيزيائي	ن تغیر کیمیائی
F	عدد المجالات الفرعية للمجال الالكتروني F .	
	ال مجال واحد	(ب) فلاث مجالات
	ع خمس مجالات	و سبع مجالات
3	تتساوى متكاتلات العناصر في: ﴿ ﴿ ﴿ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴿ اللَّهُ اللَّا اللَّا اللَّا اللَّهُ اللَّاللَّا اللَّاللَّالَّا اللَّا اللَّاللَّ	
	(i) Italicitics	(e) accitatis (CH3_NH2 (f)
	عدد الالكترونات	ه عدد البروتونات
0	أي عناصر المجموعة الأولى أكثر نشاطا؟	
	3Li ①	11 Na 😡
	⊕ M ₂ (€)	(3) aH(O) 55 Cs (●)
9	هيدرو كربونات غير مشبعه ذات روابط ثلاثية ،	
	اً عطریات	(ب) انکینات
	ाखावट	و الكاينات

		3. 3 0 3 0
) الخاصية الموجيه للإلكترون الماسية الموجيه المراكترون	نرون بدقة (اً لا يمكن تعيين مكان وسرعة الإلكة
الذرة فراغيه ذات أبعاد ثلاثية		 یتحرك الإلكترون في مسار دائري
بربية ، و معاورة بالاستان بالاستان الاستان الا	وري فإن الخواص ا	العدد الذري في الجدول الدو الدو الدو الدو الدو الدو الدو ا
) تزداد في المجموعة الملكي و المراجع ا	2H O.	أ تزداد في الدورة
) تبقى دابتة ﴿ ﴿ إِلَا الْمُعَادِ الْمُعَادِ الْمُعَادِ الْمُعَادِ الْمُعَادِ الْمُعَادِ الْمُعَادِ الْمُعَادِ) material	3 تزداد في الدورة والمجموعة
	فو ا	 الجزيء الذي يحوي رابطة أيونية ه
⊕ ×-× HF (0.25	N ₂ 1
H ₂ O ()	NaCl ©
	ربيه ،	🥎 🧼 جزئ الماء قطبي لأن السالبية الكهر
مرتفعه في الأكسجين (0	أ مرتفعه في الهيدروجين
) متساوية في الدرتين الم ويورون المراجع وال		 منخفضة في الدرتين
بالعين المجردة ،	اص،جزیئاته لا ت	🕥 محلول غير متجانس التركيب والخو
) معلق المعلق (عيم عسر عسال (3)		اً غروي
ا رافق المساورة والمساورة والمساورة المساورة		الله مقيقي مدين مدين مدين
ساوي،	كبريتات الصوديوء	🐠 عدد مولات ۱۰ ×۳٫۰۱ "جزيء من ا
) مول واحد	() int	🛈 نصف مول
ייי אפני אומים אומ		③ Y net.
		نواتج احتراق الألكينات :
H ₂ O + CO (H ₂ O (1)
عرازة $H_2O + CO_2$)	CO + H ₂ O ©
	ا هي ا	🐠 🛚 صيغة المركب ٤- برومو-١- بيوتايز
Br-CH ₂ -CH ₂ -C≡CH	() - III - II	Br-CH ₂ -CH ₂ -C≡C-CH ₃ 1
Br-CH ₂ -CH ₂ -CH=CH ₂) Bi	r-CH ₂ -CH ₂ -C≡C-CH ₂ -Br €
	ببات ،	🐠 🛚 لا تَدُوبِ الأَلكَانَاتَ هِيَ الْمَاءَ لأَنْهَا مَرَكَ
فطبيه)	آ) تساهمیه
هيدروجينية		3 غير قطبيه

80	أسرع التفاعلات بين ،	
	ال الفرات والعام المساقطات الماطات	(ب) الايونات الله الكانية والله ولين الله الله الله الله الله الله الله الل
	ع الجزيئات البسيطة	(الجزيئات المعقدة ﴿ ١٤٤٤ مَنْ الْجَرْيِئَات المعقدة ﴿ الْجَرْيِئَات المعقدة ﴿ الْجَرْيِئَاتِ الْمُعَدِّدَةِ ﴿ الْجَرْيِئِلِينَ الْمُعَدِّدَةِ ﴿ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ الْمُعَدِّدِةِ ﴿ الْمُعَدِّدِةِ الْمُعَدِّدَةِ الْمُعَدِّدَةِ الْمُعَدِّدِةِ الْمُعَدِّدِةِ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ الْمُعِدِّدِةِ اللَّهِ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ الْمُعَدِّدِةِ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ الْمُعَدِّدِةِ اللَّهِ اللَّهُ اللَّهِ الللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ الللَّهِ اللَّهِ الللَّهِ اللَّهِ الللَّهِ الللَّهِ الللَّهِ الللَّهِ الللَّهِ الللَّهِ الللَّهِ الْعِلْمِلْعِلَاللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ الللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ الْعِلْمِلْعِلَّالِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيلِيل
00	$O_{_{2(g)}}$ = $H_{_2}O_{_{(g)}}$ هو ثابت الآتزان للتفاعل $K_{_1}$ هو ثابت الآتزان للتفاعل $K_{_2}$	
	دابت الاتزان للتفاعل الثاني ₂ = K	
	$K_1^2 = K_2$	2× K ₁ = K ₂ ($\overline{\psi}$)
	(C) FIH (K ₁ = K ₂ (E)	$K_1^{-1} = K_2$
90	الأيون الناتج من ارتباط أيون الهيدروجين مع الماء	ae, and and a
	الهيدرونيوم	ب الامونيوم الما المالية المال
	البروتيوم البروتيوم	ن الهيدروكسيد المحدود
09	ملح كلوريد الصوديوم مشتق من ،	
	أ قاعدة ضعيفة وحمض قوي	(ب) قاعدة قوية وحمض ضعيف
	ع قاعدة وحمض قوبين	 الله الله الله الله الله الله الله الله
6	تفاعل الأيونات الناتجة من الملح مع الماء لتوليد أ	بونات الهيدروكسيد أو الهيدرونيوم هو ، 🍑
	ال تميو سامه ا	ب تاین داده داده داده داده داده داده داده داد
	الله الله الله الله الله الله الله الله	ن تفکلت (۱)
90	أي الغازات التالية يعتبر خامل نسبيا؟	
	الأكسجين	الكلور الكلور
	(ع) النيتروجين (ع) النيتروجين	O H + حرور O H + حرور O الهيدروجين
99	هن خواص البروم:	3 O.H. 00
	() غاز اصفر ضارب للخضرة	(ب) سائل متطاير أحمر
	ع يستخدم في خدش الزجاج	(د) يوجد حر في الطبيعه
99	المركب العضوي الذي لا يتفاعل مع الصوديوم أو م-	
	(آ) کیتون	الدميد
	آ غول	
		A CO

OH CH	
يصنف المركب التالي من الدرجة , CH ₃ - CH ₂ - CH - CH ₃ ,	(8.5)
اً الأولى ﴿ الثانية	
ع الثالثة	
CH ₃ Cl أ الاسم النظامي للمركب CH ₃ CH ₂ -CH - CH-CH ₃	80
۲ کلورو-۳ - میثیل بیوتان (پ ۲ کلورو-۳ - میثیل	
ع ۲- کلورو-۳ - ایثیل بنتان ۵ ۳ - میثیل ۱۰- کلورو	
من التفاعلات الهامة التي تستخدم للكشف عن الأحماض العضوية التفاعل ه	6
اً كربونات الصوديوم ﴿ ﴿ اللَّهُ	
ع ميدروكسيد الصوديوم (٥) الأغوال	
المركب الأقل درجة غليان مما يلي هو :	80
CH ₃ -CHO © CH ₃ Cl ①	
C_3H_8 \odot C_2H_5OH \odot	
الصيفة العامة للاسترات :	W
R - X 😔 R - COO - R' 🕦	
R - COOH &	
تقدير نسبة العناصر في المركب العضوي يعرف بالتحليل،	79
(الكيفي بالنوعي	
(ع) الكمي (د) العجمي	
المادة التي تستخدم للكشف عن النشا وتعطي معه مركب أزرق هي ،	(20

اً فهلنج

ع نترات الزئيق

ب كبريتات النحاس

(اليود

نموذج حل الباب الخامس (الكيمياء)

الله المال المالية	The same of the contract of th	0-10-1	Company (i)
(D) No.	- Fusion ettigelli (a)	(a) muga	نموذج حل الاختبار التجريبي الأول
DESCRIPTION OF PERSONS ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT ASSESSMENT	the last the last than the last the last	NAME AND POST OFFICE ADDRESS OF THE OWNER, WHEN	سوال ۱ ۲ ۲ ۱ ۵ ۲ ۷ ۸ ۱ بیواب (((((((((((((((((((
A STATE OF THE PARTY OF THE PAR	gu du cueu.		نموذج حل الاختبار التجريبي الثاني
COLUMN TAXABLE PART BARRA DAME AND ADDRESS OF THE PARTY.		THE RESERVE AND PERSONS NAMED IN	سوال ۱ 7 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
			نموذج حل الاختبار التجريبي الثالث
			وال \ ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا
الماليونية (3)	Sec.	(I) IVAII	نموذج حل الاختبار التجريبي الرابع
			سوال ۱ ۲ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱